TABLE DES MATIÈRES

MÉTROLOGIE.			
Nouvelle contribution à la question des variations de marche dans les horloges de Greenwich et de Göttingen.	1	 Théories et études générales. Relativité. Gravitation. Quanta. Mécaniques statistiques et ondulatoire. 	
Procédé nouveau pour la mesure des fréquences. Map- TIN H Un manomètre en verre de construction simple pour la mesure des faibles pressions. GRIGOROVICI R Un compteur chronographe de précision à valve dure. UFFELMANN F. L Le manomètre thermique, appareil nouveau pour l'enre- gistrement des faibles pressions absolues. VINCENTR. S.	17 17 49	Interactions dans les systèmes atomiques et nucléaires considéres comme des systèmes à n corps. Prila-KOFF H. et HOLSTEIN T. Relativité cinématique et l'échelle de temps géologique. Whitrow G. J. Théorie de l'émission secondaire. Wooldridge D. E Sur les états de surface associés avec un potentiel périodique. Shockley W	1 1 1 2
et Simons A Nouveau dilatomètre pour la détermination de l'eau liée dans les sols et autres matériaux colloïdalement dispersés. Buehrer T. F. et Rosenblum M. S La dilatation de l'eau lourde, Stockland K., Ronaess Z.	65	Théorie du mouvement gyroscopique des projectiles. Les équations de Mayevski. Les divers amortissements (suite). D'ADHÉMAR R	17
et Tronstad L	65 89	pique ». Ives H. E Sur un système simple de particules chargées dans la théorie cinématique de Milne. Мосне D. N Sur la stabilité du mouvement dans le système cinématique de Milne. Мосне D. N	18 50 50
problème de probabilité. SILBERSTEIN L Note sur la solution de certaines équations différentielles dans un domaine fini. Howell W. T Les étalons nationaux de mesure. Briggs L. J	89 89 105	Équations de Dirac-Madelung, Yvon J. Sur la théorie générale des corpuscules élémentaires et la théorie du photon. Petiau G. Sur l'établissement de l'univers de Friedmann.	50
II. MATHÉMATIQUES APPLIQUÉES.		Chou P. Y Note sur la synthèse sphérique de l'espace et le fondement de l'univers de Friedmann. Chou P. Y Effusion et transpiration thermique dans la statistique	66
Les fonctions aléatoires stationnaires et la théorie statis- tique de la turbulence homogène. Kampé de Fériet J. Analyse harmonique par la méthode des différences cen-	17	quantique. Srivastava B. N	66
trales. Espley D. C. Traitement theorique de l'hypothèse des deux quanta appliqué à l'écart à la loi de réciprocité. Silberstein L.	17 49	L'évaluation des intégrales d'échange par la solution de l'équation de Poisson. Wang J. S. Détermination de la position et de la largeur des bandes énergétiques des électrons des métaux Na, K, Rb et Cs. Gombas P.	66
Diffusion dans les milieux absorbants. Henry P. S. H Intégrateur mécanique pour évaluer l'intégrale du produit de deux fonctions et son application au calcul des specifications colorimétriques I. C. I. à partir des courbes spectrophotométriques. Akker J. A. van den.	49	Les bases mécaniques quantiques de la mécanique statis- tique. Kemble E. C	67
Relation entre les mathématiques et la physique. DIRAC P. A. M. Méthodes abrégées pour le développement des déterminants rencontrés dans l'étude des circuits électriques complexes. TSAI C. T.	65	La relativité du temps. Newmann M. H. A. et Dingle H. Une notation nouvelle pour la mécanique quantique. Dirac P. A. M. Limites de validité de la mécanique quantique. Wata- ghin G.	89

90	tement interne. RANDALL R. H., Rose F. C. et	
90	ZENER C	6
90	et le module d'Young des émaux. Moore D. G. et Harrison W. N.	9
90	Propriétés de traction des compounds de caoutchouc aux vitesses élevées d'étirage. Rотн P. L. et Holt N. L	9
90	Lord Rayleigh	9
90 .	et Allen F	9
90	Sur les vibrations d'une sphère élastique à noyau central. Scholte J. G	9:
90	efficace pour produire la rupture élastique ». Guest I. I.	10'
91	GREEN A. E. et TAYLOR G. I	10'
91	Systèmes de tension dans des plaques anisotropes. II. GREEN A. E	10
105	O TOTAL LANGUAGE	
	3. Mecanique des fluides.	
105	Effet d'un champ électrique sur la viscosité des liquides. Sossinski S., Andrade E. N. da C. et Dodd C	2
105	Addison C. C	- 5
106	le nombre « d'étalement » Dervichian D	2
106	Le nombre des configurations d'un ensemble et les phénomènes coopératifs. Chang T. S	19
106	La distribution des vitesses dans un jet liquide dans liquide. II. Jet, plan. Andrade E. N. da C	19
	Relation entre la viscosité du verre et la température. Scohy M	19
106	Viscosité des solutions aqueuses d'électrolytes forts	5(
106	Une détermination précise de la viscosité de l'air. Bear- DEN J. A.	5(
107	Force de viscosité entre deux cylindres presque coaxiaux. Ingliss D. R	51
	Note sur la capillarité et les nappes d'eau souterraines. Afzal M. et Vaidhianathan V. I	51
	Étude sur la tension interfaciale du mercure dans les systèmes réagissant chimiquement. IYENGAR N. V. R.	
2	et Rao B. S	51
2	RIÈRE Z Formation d'une couche de séparation entre liquide	67
2	chaud et paroi froide, Wartenberg H. von	68
2	étroits. Scott Blair G. W., Hening J. C. et Wags-	-68
18	Viscosité des liquides aux pressions hydrostatiques élevées. Dow R. B.	68
	Sur la variation de la viscosité des liquides avec la température. Jenckel E	68
18	Écoulement et viscosité de l'hélium liquide, Johns H. E.,	68
18	Activité intersuperficielle des isomères à courte chaîne.	69
	Viscosité de l'hydrogène liquide. Johns H. E	92
	BHIMASENACHAR J	92
	Sur la thermo-hydrodynamique de fluides parfaitement parfaits. I. Van Dantzig D	107
18	4. Mécanique moléculaire et atomique	
19		
50	et Nix F. C	6
67	tion activée. Pollard W. G	
	90 90 90 90 90 90 90 90 91 91 105 105 105 106 106 106 106 107 2 2 2 18 18 18 18 18 18 18 19 50	tement interne. RANDALL R. H., Rose F. C. et ZENER C. Effets de l'humidité et de la composition sur la résistance et le module d'Young des émaux. Moore D. G. et HARRISON W. N. Propriétés de traction des compounds de caoutchouc aux vitesses élevées d'étirage. Roth P. L. et HOLT N. L Courbure du verre sous l'action de tensions prolongées. Lextensibilité élastique des muscles. Brisbin G. W. F. et Allen F Sur les vibrations d'une sphère élastique à noyau central. SCHOLTE J. G Sur les vibrations d'une sphère élastique à noyau central. SCHOLTE J. G Sur la proposition que « l'effort de cisaillement seul est efficace pour produire la rupture élastique ». GUEST I. I. Systèmes de tension dans des plaques anisotropes. II. GREEN A. E. et TAYLOR G. I Systèmes de tension dans des plaques anisotropes. II. GREEN A. E 105 3. Mécanique des fluides. Effet d'un champ électrique sur la viscosité des liquides. SOSSINSKI S., ANDRADE E. N. DA C. et DODD C Discontinuités dans les courbes de tension superficielle. ADDISON C. C Une nouvelle technique pour l'étalement des protéines et le nombre « d'étalement » DERVICHAN D La distribution des vitesses dans un jet liquide dans liquide. II. Jet, plan. ANDRADE E. N. DA C Relation entre la viscosité du verre et la température. SCOHY M. Viscosité des solutions aqueuses d'électrolytes forts polyvalents. ASMUS E Une détermination précise de la viscosité de l'air. BEARDON J. N Force de viscosité entre deux cylindres presque coaxiaux. Incluss D. R. Note sur la capillarité et les nappes d'eau souterraines. AFALM. et VADDHANATHAN V. I Étude sur la tension interfaciale du mercure dans les systèmes réagissant chimiquement. Iyenoan N. V. R. et HAO B. S 2 Formation d'une couche de séparation entre liquide chaud et paroi froide. Wantferbere H. von L'écoulement de crème à travers des tubes de verre étroits. Scort BLAIR G. W., HENING J. C. et WAGSTAFF A. Viscosité des liquides aux pressions hydrostatiques étévées. Dow R. B

Les effets de haute pression sur des transformations d'ordre-désordre dans les alliages, Wilson T. C	3	Vitesses d'ultrasons et compressibilités adiabatiques des mélanges d'acide acétique et d'eau. Sмітн A. W.	
La perméabilité des membranes métalliques aux gaz diatomiques. Barrer R. M	19	et Ewing L. M	108
Adhérence aux supports des vernis tendeurs pour avia-		déduit de l'observation directe de l'amplitude des	
tion, en fonction de leur degré de plasticité. Rossi G.F. Une détermination précise de la viscosité de l'air.	19	vibrations aériennes dans l'oscillateur. Hartmann J. et Lazarus F	168
Bearden J. A	51		
HELLUND E. J. t ÜEHLING E. A	51		
Note sur les termes de couplage de Coriolis dans les molécules polyatomiques. Jahn H. A	51	V. ÉLECTRICITÉ ET MAGNÉTISME.	
Coefficient de diffusion thermique du méthane. NIER A.O.	51		
Le mouvement brownien et la formule d'Einstein. Duclaux J.	69	1. Électricité statique.	
Diffusion thermique des mélanges de gaz inertes. Atkins B. E., Bastick R. E. et Ibbs T. L	69	Sur les échanges d'électricité entre solides, liquides et	
Théorie simple de la séparation des gaz par diffusion		gaz, dans les actions mécaniques. Banerji S. K	3-3
thermique. Gillespie L. J	69	Chaleur spécifique d'une substance présentant une	
quantique. Srivastava B. N	69	perturbation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K	3
Les modes de vibration « squelettiques » des molécules à longue chaîne. Kirkwood J. G	69	Sur la théorie de la polarisation diélectrique dans les liquides. Zakrzewski K. et Piekara A	3
Sur l'interprétation des courbes de distribution atomique pour les liquides. Coulson C. A. et Rushbrooke G. S.	92	La correction des bouts dans la mesure des constantes diélectriques. Scott A. H. et Curtis H. L	3
Une régie simple pour évaluer les constantes atomiques. Woo P	92	Observations sur les machines électrostatiques. Kos-	
Énergie de zéro et distances réticulaires. Corner J	92	Charge des surfaces diélectriques sous l'action de l'étin-	3
Le coefficient d'accommodation de l'hélium-nickel, RAINES B. G.	92	celle électrique (mesures de charge et figures de Lichtenberg). Conradt H. W	20
Les champs moléculaires de CO2 et de l'oxyde nitreux.		Pertes diélectriques dues à la présence de molécules	20
Bastick R. E., Heath H. R. et Ibbs T. L Sur la diffusion des gaz à travers les membranes.	93	polarisées dans la cire de paraffine solide. Pel- more D. R	20
LEDOUX C	107	Sur la détermination des constantes diélectriques des liquides aux fréquences radio III, alcool méthylique,	
Théorie généralisée de la diffusion. I. et II. Hel- LUND E. J	107	H ₂ O et mélange d'eau et d'alcool (théorique). Davies R. M. et Jones T. T	20
Remarques sur la théorie vaculaire de la condensation. Kirkwood J. G	108	Sur la détermination des constantes diélectriques des	20
Distribution moléculaire dans les liquides. Kirk-wood J. G.	108	liquides aux fréquences radio IV, alcool méthylique, H ₂ O et mélanges d'eau et d'alcool (expérimental). Jones T. T. et Davies R. M	20
		Piézoélectricité du phosphate de potassium. Ludy W	21
		L'électrisation des poudr s par chute libre. Morris G	52
IV. ACOUSTIQUE.		La constante diélectrique au voisinage du point de fusion. Guillien R	52
		Action du champ électrostatique sur le quartz amorphe et cristallisé. Altheim O. G. Von	52
Analyse d'un son variable. IMAHORI K	_3	La constante diélectrique du benzène. Vaughan W. C	52
Note sur la théorie de la pression de radiation du son. SCHAEFER C	20	Le moment dipolaire et la polarisation moléculaire du 1-4 dioxane. Vaughan W. C	53
La vitesse du son dans l'hélium liquide sous pression. FINDLAY J. C., PITT A., SMITH H. G. et WILHELM J. O.	20	Une méthode de fabrication d' « électrets » permanents et facteurs qui affectent leur comportement. Good W. M. et Stranathan J. D	53
Forme et propagation des ondes sonores dans un espace limité par des surfaces absorbantes. Brillouin J	51	Théorie de la décharge électrique dans les isolants et les	00
Vitesse des ultrasons et compressibilité adiabatique de	52	semi-conducteurs électroniques. Frenkel J Le potentiel de rupture des cristaux ioniques et sa varia-	53
quelques liquides. Bhagavantam S. et Rao C. V. J Diffraction de la lumière par les ondes ultrasonores. I.		tion avec la température. Buehl R. C. et Hippel A. von.	53
Rao K. N	52	Distribution de la décharge et du potentiel dans un	
Krishnan K. G	52	électrolyte limité par deux plateaux plans parallèles infinis. Corkill A. J. et Rosenhead L	70
RIÈRE Z	69	Électrisation par gargouillement et moment dipolaire. Lovera G. et Pochettino A	70
Une comparaison de l'influence d'un son audible et des ondes ultrasonores sur des systèmes à deux phases. Freundlich H. et Gillings D. W	69	Sur la constante diélectrique d'un espace contenant des électrons, Khastgir S. R. et Sirajuddin K	71
La dispersion et l'absorption sélective dans la propa- gation des ultrasons dans les fluides contenus dans des		Relation entre la constante diélectrique et la pression interne des liquides non polaires. Coomber D. I	71
tubes. FIELD G. S	70	La rigidité électrique des gaz mesurée par la décharge luminescente, Thornton W. M	71
Perfectionnement de la méthode pour affirmer l'homo- génétit des solides au moyen des ultrasons. Giaco-	70	La chimie et le problème de la réduction de l'énergie dissipée dans les isolants électriques, Cavallaro L	71
MINI A. et BERTINI A Le résidu, nouvel élément constitutif dans l'analyse	10	L'adsorption des dipôles, MILLER A. R	93
subjective du son. Schouten J. F Diagrammes d'audition. FLETCHER H	108 108	Les moments de quadrupôle électrique et de dipôle magnétique de *Li et ¹¹N. Rose M. E	93

Quelques particularités d'un générateur électrostatique		La théorie et l'application des thermocouples à grande surface, Emmons H	110
et d'une source d'ions pour des recherches à haute tension. Getting I. A., Fisk J. B. et Vogt H. G	93	Sur la détermination directe et semi-directe de la résis-	110
Mesures à l'aide de la lampe électromètre. Thaes J.A.N.	93	tance critique des galvanomètres à cadre mobile. GERS- ZONOWICZ S	110
Conductibilité et mobilité des couches minces de plomb. FOSTER M. G	93	Z0N0W10Z 5	
La polarisation diélectrique des liquides polaires. Kirk-	100		
wood J. G Sur la valeur absolue du module piézoélectrique prin-	109	3. Magnétisme.	
cipal du quartz. Langevin A	109	La mesure des intensités d'aimantation à saturation à	
		différentes températures. Sucksmith W	4
2. Électricité dynamique.		Résistances électriques et thermiques de cristaux uniques de bismuth. Effets de la température et du champ	1
La conductibilité électrique des couches minces de		magnétique, KAYE G. W. C	4
mercure. Appleyard E. T. S. et Bristow J. R	3	tiques et électriques. Braunbek W	4
Supraconductibilité des couches minces. I. Mercure. Appleyard E. T. S., Bristow J. R., London H. et		Corps diamagnétiques en suspension libre dans un champ magnétique. Braunbek W	4
MISENER A. D	4	Influence de l'air environnant sur la période d'oscillation d'un aimant. Veldkamp J	4
uniques de bismuth. Effets de la température et du champ magnétique. KAYE C. W. C	4	Influence des contraintes sur la susceptibilité magnétique initiale des monocristaux. Dekhtjar M	4
Comparaison des résistances des bobines à quatre élec-		Perméabilité magnétique axiale des fils et couches	
trodes. GLYNNE A	4	minces de fer dans les champs magnétiques de haute fréquence. Florescu N. A	5
électrique. Fischer J	21	Recherche des impuretés ferromagnétiques, I. Cons- TANT F. W. et FORMWALT J. M	5
tiques. Bates L. F. et Fletcher W. P	21	Note sur la théorie des moments magnétiques exposés à	
Note sur le calcul de l'effet Peltier. Chalmers J. A La cause de la couleur des quartz bleus des « charnockites»	21	un champ magnétique tournant. DAUZER H	21
de l'Inde du Sud, du gneiss « champion » et d'autres	59	des éléments de la triade du palladium et du platine. Cabrera B. et Duperier A.	21
Pont pour la mesure directe d'impédance. Chré-	53	Notes concernant les germes et la propagation du renver-	21
TIEN L	53	sement de l'aimantation, dans le cas de grands effets Barkhauzen. Haake H	21
bornes d'un conducteur de faible volume parcouru par un courant (effet Bernamont). Surdin M	71	Note sur la théorie du ferro-magnétisme du semi- conducteur. Miyahara S	22
Conductibilité électrique de quelques composés manga-		Une remarque de principe concernant le problème de	44
neux en fonction de la température. Squire C. F La double couche électrique à la surface de séparation de	71	l'influence de tensions mécaniques sur des propriétés ferromagnétiques. Shlechtweg A	- 22
deux liquides. Verwey E. J. W. et Niessen K. F	71	Magnétographe à induction pour enregistrer les brusques changements du champ magnétique terrestre. Na-	
Potentiels électrochimiques et effet Volta. Scarpa O Examen critique de l'effet thermoélectrique homogène	71	GAOKA H. et IKEBE T	22
de Benedicks. Ch'eng H. L. C. et Band W	72	La susceptibilité magnétique du mercure et de quel- ques amalgames alcalins dilués. RAO R. S. et ARAVAMU-	
Sur le fonctionnement des appareils voltaïques. Reiffer A	72	THACHARI SÉpreuve magnétique pour la superstructure dans le	53
Sur le fonctionnement de l'accumulateur au plomb. Bécot H	72	permalloy. PAN S. T	54
Comparaison des résistances des bobines à quatre bornes.		Antiferromagnétisme dans quelques composés de manganèse. Squire C. F.	54
Dowling J. J. L'art d'équilibrer un pont à impédances. Hoadley G. B.	72 73	Propriétés magnétiques d'amalgames de cuivre. Bhat- NAGAR S. S., KAPUR P. L. et MITTAL G	54
Montage de précision pour pont de conductibilité.	73	Magnétisme et rotation. Brylinski E	73
LUDER W. F. Mesure absolue de la résistance électrique. NETTLE-	13	Quelques problèmes du dia- et paramagnétisme. Gor- TER C. J	73
TON H. R	73	Anisotropie magnétique du nickel à 20°K. WILLIAMS H.J.	
Tribe du mécanisme de l'accumulateur au plomb.	0.0	et Bozorth R. M	73
COHEN E. et OVERDIJKINK G. W. R	93	Études sur le moment magnétique dans les alliages ferro-	10
« à réaction ». Perucca E	94	magnétiques. II. Le phénomène gyromagnétique. Relations entre moments supplémentaires et points de	
DALE K	94	Curie. Forrer R	73
Le diamagnétisme de Landau et la distribution d'énergie de Fermi-Dirac des électrons métalliques dans le gra-		Magnétisme et constitution moléculaire de quelques	16
phite. Krishnan K. S	94	composés du manganèse. Bhatnagar S. S., Pra- kash B. et Maheshwari J. C	94
Cellules photovoltaïques à électrodes Ag-BrAg. III. Sen- sibilisation optique par les colorants. Sheppard S. E.,	400	La susceptibilité paramagnétique des alliages Cu-Ni	
Vanselow W. et Hopp G. P	109	et Zn-Ni. Wheeler M. A. Susceptibilité magnétique de quelques sels cuivriques.	94
lium supraconducteurs. MISENER A. D	109	REEKIE I	94
Méthode directe de calibrage d'un couple thermo-électrique cuivre-constantan pour la mesure de différences		TON H. R. et SUGDEN S	98
de température pour une série de température. Bur- LEW J. S. et SMITH R. P	110	Sur l'origine de la couleur des ions paramagnétiques en solution. Bose D. M. et Mukerji P. C	95

Changements d'énergie accompagnant l'aimantation. Bates L. F. et Weston J. C	95	Les méthodes de résonance-parallèle pour les mesures	
Appareil à lecture directe pour la mesure des champs magnétiques. Servant R. et Tsaï B	95	précises d'impédances élevées aux radio-fréquences et leur comparaison avec les méthodes ordinaires de résonance-série. Sinclair D. B	6
Appareil pour essais magnétiques aux forces magnéti- santes jusqu'à 5 000 Oersteds. Sanford R. L. et Bennett E. G.	Q.F	Note sur le calcul du rayonnement d'une antenne cylindrique de diamètre fini. NICOLAS P	6
Sur les moments nucléaires des isotopes du rubidium et du chlore. Kusch P. et Millman S.	95 110	Lampes à parcours électronique dirigé et lampes à émission secondaire. Aschenbrenner R Un nouveau radiogoniomètre automatique à indica-	6
Les moments magnétiques du proton et du deuton. Le spectre de radiofréquences de H ₂ dans divers champs.		tions visuelles (radiogonioscope). Marique J Le système d'atterrissage sans visibilité L.M.T. Per-	6
KELLOG J. M. B., RABI I. I. et RAMSEY N. F	110 -110	ROUX G. M Les ondes électriques dans un milieu composé de couches parallèles. Note concernant le problème de la réflexion	6
Propriétés de quelques superconducteurs. Shoenberg D. La méthode de résonance des jets moléculaires dans la mesure des moments nucléaires. (Le moment magné-	110	partielle et le calcul de la hauteur apparente des couches de l'ionosphère, RAWER K	23
tique de ³ Li ₈ , ³ Li ₇ , ⁹ F ₁₉). Rabi I. I., Millman S., Kusch P. et Zacharias J. R	111	La vérification expérimentale de la relation théorique reliant la hauteur et l'intensité des ondes électroma- gnétiques de longueur d'onde moyenne. Ecker-	
Une détermination quantitative du moment magné- tique du neutron. ALVAREZ L. W. et BLOCH F	111	SLEY T. L. et MILLINGTON G	23
Nouveau dispositif magnétométrique à compensation. Vake G. et Tribulato G	111	simples ou de systèmes de deux fils parallèles (perméabilité du fer et du nickel). Lindman K. P	23
4. Électromagnétisme.		Sur la détermination des constantes diélectriques des liquides aux fréquences radio. III. Alcool méthylique, H ₂ O et mélanges d'eau et d'alcool (théorique). Davies R. M. et Jones T. T	23
Sur les fluctuations dans le rayonnement électromagnétique. Born M. et Fuchs K	22	Analyse harmonique par la méthode des différences centrales, Espley D. C	23
Une formule générale de radiation. Schelkunoff S. A Propagation des ondes ultracourtes. Résultats de la théorie d'Eckersley. Bedeau F. et de Mare J	54	Un procédé pour la détermination du sens de petites différences de phase. Sattler H	23
Fluctuations d'énergie dans le champ électromagnétique. Morrison P	54	Un montage de haute précision pour la mesure des fréquences. Kneser H. O. et Knötzel H	23
L'électrodynamique quantique. I. Hoyle F	96	Dispositif indicateur pour la mesure des courts intervalles de temps, par le procédé du rayon lumineux explorateur. Winckel F	23
5. Courants alternatifs.		Un générateur à ondes courtes. GILL E. W. B	24
Sur l'effet des pertes dans les filtres de bande, Labin E	5	Perfectionnements apportés aux dispositifs de balayage des oscillographes à rayons cathodiques pour l'étude	94
Théorie des circuits non linéaires. Keller E. G	22	des phénomènes électriques périodiques. Legros R La radio dans la navigation. Tuska C. D	24
Analyse graphique des phénomènes transitoires dans les circuits électriques. Dejuhasz K. J	22	Mesures spectrales pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des substances isolantes utilisées en	
Remarque à propos de la publication de L. Röhde « Nouveaux quartz de commande et nouveaux quartz pour filtres ». Scheibe A. et Adelsberger U	22	haute fréquence et pour des oxydes. MAAR O L'application de l'analyse des circuits à basse fréquence, au problème du couplage réparti des circuits à ultra-	55
Sur un dispositif permettant le contrôle ou la mesure de faibles courants alternatifs. Gambetta E	22	haute fréquence. King R Théorie générale des phénomènes oscillatoires dans les	55
Construction des quadripoles à réactances produisant des pertes d'insertion caractéristiques, applications aux calculs de filtres. Darlington S	111	enroulements de transformateurs. Pirenne J Considérations générales sur les tubes penthodes pour émetteurs radioélectriques. Warnecke R	55 55
Note sur la méthode Carey-Foster de mesure d'une inductance mutuelle à l'aide d'un condensateur. Tyler E.		Rapport de la Commission II de l'Union internationale de la radio scientifique sur la propagation des ondes	
Emploi d'un tube électronique amplificateur comme élément indépendant d'impédance variable. Сиг-		Propagation et réflexion totale des ondes électromagné- tiques dans l'ionosphère, Saha M. N. et Mathur K. B.	55 55
Application des propriétés de trois types de déterminants au calcul des fréquences propres de systèmes oscillants	112	Déviations des ondes courtes du chemin du grand cercle Londres-New-York, Feldman C. B	55
couplés. Parodi M.	112	La réception des signaux de radio-diffusion sujets à des perturbations par des atmosphériques. Moore R. L Inductance critique et le contrôle de redresseurs, Over-	55
6. Oscillations et ondes électromagnétique	s.	BECK W. P.	56
Ondes de charge d'espace et ondes de champ dans un faisceau électronique. Ramo S	5	Quelques applications de la contre-réaction, particuliè- rement en ce qui concerne les appareils de laboratoire. Terman F. E., Buss R. R., Hewlett W. R. et Cahil	
Diffraction des ondes hertziennes ultracourtes. MC PETRIE J. S. et SAXTON J. A	5	F. C	56
La diode comme changeur de fréquence pour la mesure des ultrafréquences. GAINSBOROUGH G. F	5	diffusion. Lodge W. B	56 56
Nature des pertes d'énergie dans les condensateurs à air en basse fréquence. ASTIN A. V	6	Limite de sensibilité de l'amplification d'un courant de cellule en courant alternatif. Johnson E. A., Mock	50
Une méthode thermique pour la mesure des pertes diélectriques aux fréquences radio et à fortes tensions		W. H. et Hopkins R. E. Les caractéristiques de « cut-off » d'un magnétron à plaque unique. Harvey A. F.	73 74
électriques. Mc Gregor-Morris J. T. et Gris-	6	La radio dans la navigation. Tuska C. D	74

Propagation des ondes hertziennes et la loi de réciprocité. Eckersley T. L., Fallson S., Farmer F. T.		Mesure de l'émission photoélectrique des surfaces complexes. Morgoulis N. D	26
et Agar W. O	96	Sur l'effet photoélectrique et la photoconductibilité des	
Note sur les recherches sur les premiers évanouissements. Braaten A. M	96	sulfures phosphorescents et des fluorines. Voyatzakis E	26
Radiophonie en ondes courtes. Pedersen G	96	Le télescope électronique, MALATESTA S	26
Contribution à la théorie des redresseurs à couche d'arrêt et des détecteurs. Schottky W	96	Discussion de formules et courbes théoriques relatives aux rayons γ. ΚΑΗΑΝ Τ	26
Rendement en rayonnement des systèmes d'antennes. Babin F	96	Écrans luminescents monocristallins et ultramicroscopie. ARDENNE M. VON	1 26
Étude expérimentale de réflecteurs paraboliques à fils pour une longueur d'onde de 3 m environ, DUTTA A.K.	0.5	Sur la possibilité d'étudier la substance vivante à l'aide du microscope électronique. Ardenne M. v	26
CHAKRAVARTY M. K. et KHASTGIR S. R	97 97	Notes sur la grandeur de l'erreur chromatique du micro- scope électronique. Ardenne M. von	26
Oscillations de Barkhausen-Kurz avec ions positifs. Elliott W. S. et Ratcliffe J. A	112	Recherches, calculs et résultats relatifs au pouvoir séparateur de l'ultramicroscope. Eorries B. v. et	0.5
Considérations sur l'effet des charges d'espace dans un magnétron. Moullin E. B	112	Ruska E Obtention de vitesses d'inscription élevées avec un tube	27
Secret des communications par inversion des syllabes. MARRO M	112	de Braun du type usuel fonctionnant de façon pure- ment électrostatique. Katz H. et Westendorff E	27
		Analyseurs électroniques de structures de surfaces et de couches minces. Knoll M. et Theile R	27
7. Électrotechnique.		Étude des films minces par diffraction électronique. Structure de films très minces. Germer L. H	27
Un transformateur à régulation automatique pour tension constante. Веск Н	24	Détermination expérimentale des caractéristiques optiques d'une lentille électronique. Savthenko F. A	27
Les fusibles et les disjoncteurs ultrarapides à courant continu et à courant alternatif à basse tension. Saint-	9.4	Détermination des paramètres optiques des lentilles électroniques électriques. Diatchenko V. E. et	0.5
Germain J	24	Sakharov I. I	27
Londres, Goddard D. R	56	Morgoulis N. D. et Nagorski A. T	28
de télévision à bande latérale unique, Nergaard L. S. Installations modernes d'essais à haute tension. Jör-	56	d'interférences électroniques. NIE H	28
GENSEN M. O	97	Étude des surfaces par la diffraction des électrons. Finch G. I	28
Calcul mécanique des conducteurs de lignes électriques aériennes. Silva G	97	Distribution de potentiel dans une valve thermionique de forme cylindrique. Crank J., Hartree D. R., Ingham	
Étude en régime permanent de divers diviseurs de tension capacitifs. MAUDUIT A	112	J. et Sloane R. W	56
Détermination de la tension optimum pour l'alimen-	114	Sur les propriétés thermioniques et adsorptives des surfaces d'un cristal unique de tungstène. Martin S.T.	56
tation des appareils électriques d'avions. Grant V. H. et Peters M. F	112	L'application d'une nouvelle méthode photoélectrique à la détermination des constantes optiques de quelques métaux purs. Bor J., Hobson A. et Wood C	56
8. Électronique.		Les constantes optiques des alliages cuivre-nickel. Bor J.	
	0	Hobson A. et Wood C	56
Durée de vie du mésotron. Freeman I. M	6	de cuivre. Mott N. F	56
d'autres particules élémentaires. STUECKELBERG E.C.G. Une nouvelle méthode de détermination du rapport e/m	6	trique. Brady J. J. et Moore W. H	57
pour des vitesses assez grandes, Ahazoni J Études de photométrie photoélectrique. Une cellule	6	Note sur les distributions spectrales des sensibilités des cellules photoélectriques à couches d'arrêt de sélénium. Görlich P	57
photoémissive spécialement adaptée aux mesures de haute précision. Boutry G. A. et Gillo P	7	Variations de la résistance interne des cellules au sélé-	01
Cathode à distributeur de couche active. Hull A. W	7	nium, causées par l'exposition à la lumière. Sand- ström A. E	74
La distribution des électrons dans un faisceau d'élec- trons focalisés électronoptiquement. JACOB L	7	Cellule photosensible au sulfure de thallium. Nix F. C. et Treptow A. W	74
Théorie classique des mésons. Внавна Н. J	24	Modifications photoélectriques de l'oxyde mercurique	
Incertitude présente sur les valeurs des constantes e, m et h. Du Mond J. W. M	25	au contact d'une électrode. Dechène G	74
Preuves d'une déviation périodique autour de la droite de Schottky. I. Seifert R. L. E. et Phipps T. E	25	électrodes. Franzini T	74
Preuves d'une déviation périodique autour de la droite de Schottky. II. Turnbull D. et Phipps T. E		Wooldridge D. E	75
Les déviations périodiques autour de la droite de Schottky. Mort-Smith H. M.	25 25	Perfectionnements au balayage des tubes à rayons catho- diques à partir du courant d'un réseau à fréquence industrielle. Batlouni E. N	75
Les bandes d'énergie électronique du tungstène métallique. Manning M. F. et Chodorow M. I	25	Les forces d'échange entre trois particules lourdes pro- venant du champ d'échange du méson. Janossy L	97
Le libre parcours moyen des électrons dans les cristaux polaires. Fröhlich H. et Mott N. F.		Preuves de la transformation des mésotons en électrons. WILLIAMS E. J. et ROBERTS G. E.	97
Caractéristiques thermioniques et émissives de l'uranium. Ноье W. L. et Wright R. W		Calculs numériques au sujet de la réflexion par les	
Contribution à l'étude thermo-électronique du molyh-		métaux. Mac Coll L. A	97
dène thorié. Grauwin P	26	SLAWSKY M. M. et CRANE H. R.	97

Premier effet Benedicks dans le mercure libre de gaz, et influence exercée sur lui par la température moyenne. BENEDICKS C. et SEDERHOLM P	98	Études sur le domaine de constante des tubes compteurs et sur le pouvoir de résolution des amplificateurs (contributions à la technique de mesure dans l'étude	
L'oscillographe cathodique. Wingaardh K. A. et Parke L	98	des rayons cosmiques). Forsman K. E	30
Examen par diffraction électronique des films d'oxydes sur métaux légers. Ittaka I. et Yamaguchi S	98	Valle G. et Dascola G	30
Diffraction de faisceaux électroniques convergents. Mc Gillavry C. H	98	LEIBNITZ H Théorie des effets magnétiques dans le plasma d'un arc.	30
Les constantes atomiques. Réévaluation et analyse du désaccord. Dunnington F. G	112	Tonks L. Recherches sur les oscillations internes d'arcs électriques	31
Constantes thermioniques du tungstène en fonction de la direction cristallographique. Nichols M. H	113	à basse tension. Funk W. et Seeliger R	31
Émission thermionique, migration et évaporation de Ba sur W. Becker J. A. et Moore G. F.	113	d'uranium. Goldstein L., Rogozinski A. et Walen R. J	57
Note sur l'effet Schottky. WHEATCROFT E. L. F	113	Mesure de la mobilité des ions de potassium à champs intenses et à basse pression. Hershey A. V	57
Cellules photoélectriques sensibles aux radiations de grandes longueurs d'onde. La cellule au sulfure de bismuth. Fink C. G. et Mackay J. S	113	Une théorie de la mobilité des ions de grande vitesse. HERSHEY A. V	57
Électrons Auger et électrons secondaires de rayons X de l'or, Mayo R. L. et Robinson H. R	113	La méthode des coïncidences appliquée à la détermina- tion de l'efficacité des compteurs Geiger-Müller et à la	
Une analogie mécanique du mouvement des électrons dans les gaz. Yamold G. D	113	mesure de l'ionisation spécifique des rayons β de 50 à 1 000 ekV. Graf T	57
Diffusion élastique des électrons dans les gaz. Mc Mil- LEN J. H.	113	Gradient de potentiel dans une colonne positive. Klar-	57
Sur les intensités des anneaux de diffraction d'électrons.		Arc dans l'hydrogène pour la spectroscopie d'absorption. Allen A. J. et Franklin R. G	58
Blackman M	113	L'ionisation du mercure. Mc Fadden T	75
9. Électricité dans les gaz.		Le cyclotron de Purdue. Henderson W. J., King L.D.P., Risser J. R., Yearian H. J. et Howe J. D	75
Ionisation. Décharge.		L'influence de l'addition de gaz électronégatifs sur le diagramme courant-tension de l'azote ionisé. Gross-	
Défauts des systèmes de déviation électriques et magnétiques. GLASER W	7	MANN RLa luminescence électrique entre électrodes de carbone.	75
Ionisation par collision d'ions positifs. Townsend J. S	7	Newmann F. H	75
Transport d'électrons dans l'argon. Arnot F. L. et Hart W. D	7	et Tindal C. H. Émission photoélectrique dans les compteurs Geiger-	75
Influence de la nature de la cathode sur le potentiel explosif de l'hydrogène. Jones F. L. et Henderson	-	Müller, Curran S. C. et Strothers J. E Sur le ralentissement des ions lourds dans la matière.	75
J. P	7	Application à la rupture de l'uranium. Havas P Collisions élastiques des mésons avec des électrons et	98
JONES F. L	8	protons. Massey H. S. W. et Carben H. C Pulvérisation cathodique dans un champ magnétique.	98
Geiger, Shive J. N	8	Penning F. M. et Moubis J. H. A	98
aux caractéristiques de l'arc. Suits C. G. et Poritsky H.	-8	Considérations géométriques sur les dispositifs à compteurs et ouverture angulaire des gerbes dures. Cocconi G.	98
Sur l'existence et les caractères de radiations ionisantes absorbables émises par les métaux ordinaires. Reboul J. A	28	Un type spécial d'arc à mercure à vide pour laboratoires (appareil à distiller le mercure). Sivaramakrishnan	
Conditions de production de faisceaux d'ions intenses. SMITH L. P. et SCOTT G. W. jr	28	M.V Étude des collisions entre molécules gazeuses et élec-	98
Source donnant un faisceau focalisé d'ions d'hydrogène et d'hélium. Scott G. W. jr.	28	trons lents. Henry L. A. M	114
Condensation des vapeurs sursaturées sur les ions.	29	par les protons. CREUTZ E	114
Excitation lumineuse par rayons canaux homogènes de faible vitesse. Engelmann F	29	VI. OPTIQUE.	
L'influence de la cathode sur le potentiel disruptif de l'hydrogène lourd. Jones F. L	29		
Modification de la tension de décharge disruptive dans des éclateurs de type industriel. Fucks W. et Bon-	20	1. Optique géométrique. Réflexion dans l'ultraviolet proche et lointain des	
Effet de la pression sur une décharge entre plan et pointe	29	couches métalliques obtenues par évaporation.	8
positive dans N ₂ , O ₂ , CO ₂ , SO ₂ , SF ₆ , CCl ₂ F ₂ , A, He et H ₂ , Pollock H. C. et Cooper F. S	29	Détermination des variations adiabatiques des indices de réfraction des liquides. RAMAN V. et VENKATA-	-
Le mécanisme de la décharge électrique dans les gaz. Dopp H	29	RAMAN K. S	8
Transformation de tensions d'impulsions, avec un appendice sur des observations relatives à la diffusion des électrons au moyen de la chambre d'expansion		Rapport sur la durée des miroirs aluminisés utilisés en Astronomie. Williams R. C	9
des électrons au moyen de la chambre d'expansion. HENSE E	29	Pouvoir de résonance et distorsion des lentilles de camera d'avions, Washer F. E	9
Effet de l'humidité sur les tensions d'impulsion des distances explosives entre tiges et des isolateurs. ISHIGURO Y	30	Épaisseur de films déposés sur métal. Jenkins G. L. et Norris A	9

Effet de la longueur du tube du microscope sur la visi- bilité de particules de poussière avec un objectif à		Anneaux de Haidinger dans les lames courbes. RAMAN C. V. et RAJAGOPALAN V. S	59
immersion dans l'huile. BEADLE D. G. et PATTERSON H. S	9	Diffraction de la lumière par les ondes ultrasonores. I. RAO K. N	59
Effet de la longueur du tube du microscope sur la visibilité de particules de poussière avec un objectif à immersion dans l'huile. Ockenden F. E. J	9	Propriétés optiques de films semi-transparents obtenus par pulvérisation cathodique calculées à partir des franges d'interférence. Nathanson J. B. et Bart-	50
Dispersion et transmission du méthacrylate de méthyle polymérisé. Pfund A. H	31	Pléochroïsme infrarouge et résonance de Fermi pour les	59
Réfractomètre simple. Benford F	31 31	groupements CH ₂ dans les cristaux. Ellis J. W. et Bath J.	59
Objectif apochromatique quartz-fluorure de lithium.		Recherches au moyen de l'effet électro-optique de Kerr du champ existant dans des plaques d'un conden-	
Méthode pour l'observation de radiations de faible	31	sateur à diélectrique liquide. VAFIADIS G	59
intensité au voisinage d'une raie brillante. Couder A. et Jacquinot P	31	Recherches polarimétriques dans l'ultraviolet de Schumann. Servant R	59
L'application d'une nouvelle méthode photoélectrique à la détermination des constantes optiques de quelques métaux purs. Bor J., Hobson A. et Wood C	58	Interprétation du pouvoir rotatoire de séries homologues de l'acide tartrique. IX. Activité optique et structure chimique de l'acide tartrique. Tsuzuki Y	59
Les constantes optiques des alliages cuivre-nickel. BOR J., HOBSON A. et WOOD C	58	Influence de la diffusion secondaire sur les mesures de dépolarisation. Krishnan R. S	60
La structure et les caractères optiques des verres irisés.		Étude des écarts à la loi de réciprocité de Krishnan pour une direction d'observation inclinée. VRKLJAN	60
RAMAN C. V. et RAJAGOPALAN V. S	58	Effet de la température sur le caractère des « ailes » accompagnant la raie Rayleigh dans les liquides.	
Dispersion de CH Cl ₃ et CH Br ₃ dans l'infrarouge. Pitt-	58	Bapayya K	60
MAN M. A	58	PARANJPE G. R., NAIK Y. G. et VAIDYA P. B	60 76
HERZBERGER M	58	Visibilité d'un fil fin. Reese H. M	
Théorie des aberrations du 5° ordre dans les systèmes présentant la symétrie de rotation. I. Herzberger M.	58	siques en feuilles. Spence J	76
Théorie de la double roue dentée de Fizeau. Ives H. E Comparaison de la vitesse de la lumière dans le visible et	76	MANN B. W	76
l'infrarouge par une méthode astronomique. Hall J. S.	76	mosphère et indice probable sur la tendance de l'état du temps. Medi E	77
Couches préparées artificiellement sur la surface de verre. Vasicek A	76	Épaisseur optique de la surface de l'eau pure. Mc Bain	99
Sur les erreurs dans les essais des surfaces et systèmes optiques et une nouvelle méthode pour les examiner. Platzeck R. et Gaviola E	76	J. W., Bacon R. C. et Bruce H. D	99
Appareil pour obtenir un long trajet optique dans un espace restreint. Rogers F. T. jr	76	Sur un réseau par réflexion de forme spéciale (suite). HELLWEGGE K. H	99
Nouvelle méthode pour l'essai des miroirs de Cassegrain. Gaviola E	76	Anisotropie d'une feuille de cellulose. Drummond D. G.	99
Mesures de vitesse de la lumière. Kitchener E. et Gheury de Bray M. E. J	99	Sur quelques propriétés du saphir blanc. Freed S., Mc Murry H. L. et Rosenbaum E. J	99
Les coefficients adiabatiques piézo-optiques de l'eau et		Biréfringence électrique. De Stefano A	99
des alcools. Venkataraman K. S	99	mélanges. Rabinovitch J	100
Evans C. H	114	EHRENHAFT F	100
BIOT A Traitements d'objectifs photographiques au moyen de	114	Théorie de l'effet Cotton-Mouton en mécanique quantique. Neugebauer T	114
films faiblement réflecteurs. Cartwright C. H	114	Comparaison avec l'expérience des formules quantiques de la biréfringence magnétique. Neugebauer T	114
2. Optique physique.		Sur le calcul de la correction d'absorption dans les mesures de la diffusion moléculaire de la lumière. Putzeys P. et Dory E	114
Observation photoélectrique de la diffraction par le bord		Sur la théorie de la diffusion de la lumière. Partha- sarathy S	114
de la lune. Whitford A. E	9		
d'interférence en lumière blanche. Schaeffer C. et Rosemann J	31	3. Rayonnement. Luminescence.	
Démonstration optique de la diffraction des électrons. TRILLAT J. J	31	Recherches sur l'émission thermique totale du nickel.	32
Étude de la biréfringence dynamique (effet Maxwell) de quelques solutions glycérinées de protéines. Sadron C., Bonot A. et Mosimann H		Réponse de quelques matériaux fluorescents aux radia- tions ultraviolettes de courte longueur d'onde. BEESE N. C.	
Une théorie de la polarisation électrique de l'effet Kerr électro-optique et de la saturation électrique de liquides et de solutions, Piekara A.		Sur l'effet photoélectrique et la photoconductibilité des sulfures phosphorescents et des fluorines. Voyarzakis E.	
Épaisseur optique de la couche de transition entre milieux transparents. Bruce H. D		Écrans lumineux monocristallins et ultramicroscopie.	
Analyse harmonique des franges d'interférence données		ARDENNE M. von	
par les appareils à ondes multiples. II. Duffieux P. M.	58	CENNAMO F	3

Polarisation de la fluorescence des molécules sous forme de vapeur et en solution. Suppe F	33	Examen des principes de la microphotographic ortho- stéréoscopique et quelques applications. Martin L. C.	
Luminescence pour une excitation intermittente. Johnson R. P. et Davis W. L.		et WILKINS T. R. Standardisation de l'échelle d'émissions de lumière qu'on	34
Sur un nouvel effet présenté par le sulfure de zinc lumineux. Riehl H		utilise pour caractériser les verres de signalisation des chemins de fer. Gibson K. S. et Haupt G. W	
Résistance, émissivité et point de fusion du tantale. MALTER L. et LANGMUIR D. B		Sur la théorie du projecteur néphoscopique. Middleton W. E. K	35
Extinction et dépolarisation de la fluorescence du mercure par de l'hydrogène ou du deutérium.		Photographie de la rétine sans élargissement artificiel de la pupille, Stone K. L. et Pool M. L	
SUPPE F Effet de la température et de l'exposition aux rayons X	61	Instrument pour mesurer les diamètres pupillaires. Jones R. C	78
sur la triboluminescence. Wick F. G	61 61	La nature d'observations visuelles de faibles intensités lumineuses, Latimer W. M. et Young H. A	78
Note sur la longueur d'onde effective intervenant dans l'étalonnage d'un pyromètre optique à fil disparaissant. Cunnold F. A		De la lumière polarisée pour voitures automobiles. Gibbs H. T	78
Variations, avec la température, du maximum du pouvoir émissif du Ni. CENNAMO F	*.	Teinte, saturation et luminosité des couleurs de surface pour un éclairage chromatique. Judd D. B Éclairement sous-marin en unités photométriques.	101
Un nouveau pyromètre à rayonnement. Strong J	77	UTTERBACK C. L. et WILSON R. E	115
Fluorescence des composés carboxylés en phase gazeuse. Matheson M. S. et Zabor J. W	78	Études anatomiques comparées de l'œil et en particulier des photorécepteurs. Detwiler S. R	115
Recherches spectrométriques en électrophotolumines- cence. Destriau G. et Loudette P	78	Facteurs de luminosité spectrale. Gibson K. S Visibilité au-dessus du seuil. Luckiesh M. et Moss F. K.	115 115
Calcul du facteur de transmission du rayonnement ultra- violet à travers l'eau. Benford F	115		
Table des fonctions de Planck (rayonnement et nombre de photons). Lowan A. N. et Blanch C	115	6. Radiations. Spectroscopie.	
Opalescence critique dans les liquides soit miscibles, soit séparés en deux couches. Mondain-Monval P. et			
Quiquerez J	115	Paramètres de température d'après les bandes de l'azote excitées par choc électronique. Duffendack O. S. et Kuang-Tseng Chao	9
4. Sources de lumière. Photométrie.		Recherche d'un déplacement électrostatique analogue au déplacement vers le rouge dû à la gravitation. DRILL H. T	10
Luciole Spinthariscope. Wood R. W	9	Absorption de films polymoléculaires dans l'infrarouge. Sutherland G. B. B. M. et Tutte W. T	10
Éthanol pur destiné à la spectrophotométrie d'absorption. CLOW A. et PEARSON G		Nouveaux termes dans les spectres de FeI, FeII et FeIII et étalons additionnels pour l'ultraviolet lointain.	10
Étude sur la lumière de combustion de quelques métaux et alliages. II. Liempt J. A. M. Van et Vriend J. A. de	34	GREEN L. C	10
Le rendement lumineux des allumettes. LIEMPT VAN J. A. M. et VRIEND J. A. DE	34	raies spectrales par pression. Horodniczy H. et Jablonski A.	10
Le rayonnement de la décharge dans la vapeur de mercure à haute pression, KERN J. et SCHULZ P	34	Identifications supplémentaires dans les spectres de K, Ca, Sc et Ti. Phillips W	10
De l'influence de la forme du filament des lampes à incandescence sur celle du flux lumineux. Pécheux H.	34	Régularités dans le troisième spectre du thorium.	10
Une source de lumière stroboscopique. Kallmann H. E.	61	Le spectre de l'argon. IV. Rao A. B	10
Coordonnées rectangulaires à échelle uniforme de chromaticité. Breckenridge F. C. et Schaub W. R	61	Effet isotopique anormal apparent dans quelques bandes associées aux bandes de Swan, Townes C. H.,	10
Colorimètre photoélectrique à quatre filtres. Bar- NES B. T	61	La vibration fondamentale 7,4 \(\mu\) du chlorure de méthyle. Nielsen A. H. et Nielsen H. H.	10
Éclairement produit par des sources étendues calculé par la théorie de la sphère intégrante. BENFORD F	100	Spectres de bandes dans l'azote à pression atmosphé-	10
Irradiation ultraviolette du caoutchouc. Srinivasan P.S.	100	rique. Une source de spectres de bande. Wulf O. R. et Meloin E. H	10
Absorption de la radiation de l'hydrogène de Lyman par les gaz atmosphériques. WILLIAMS S. E	100	Sur le spectre d'oscillations électroniques des cristaux de sels de néodyme. Hellwege K. H	10
Lampe au tungstène de grande puissance. Beutler H. et Metropolis N	115	Élargissement par effet Stark de raies d'hydrogène. I. Rencontres isolées. Spitzer L. jr	11
		Formule généralisée de l'effet Doppler. Fleischmann L. Sur l'effet Doppler relativiste. Jones R. C	35 35
5. Optique physiologique. Stéréoscopie. Éclairagisme.		Sur les conditions d'excitation du spectre de l'azote dans la haute atmosphère. Cabannes J. et Lynard	
Vision stéréoscopique binoculaire. Paget R. et Mc Ente-	9	M¹¹º R. Raies d'intercombinaison dans le spectre de l'hélium.	35
Remarques à propos du mémoire de A. Klughardt et	y	Jacquinot P Le troisième spectre d'étincelle du krypton, K ₂ IV. Rao	35
M. Richter: « Détermination expérimentale d'une série de couleurs correspondant à une sensation d'égale saturation. Rosemann J	34	A. B. et Krishnamurty S. G	35
Méthode pour faire des dessins stéréoscopiques. Sauer F. C	34	sants. WILLIAMS W. E. et MIDDLETON A	35
Orthostéréoscopie. Kurtz H. F	34	ROCHESTER G. D	36

Spectres d'absorption infrarouge de dérivés mono- substitués du naphtalène. Symétrie du naphtalène.		Effet Zeeman de structure hyperfine de l'icde. II. FRY A. S. et FISHER R. A	80
LECOMTE J	36	Nouvelle source lumineuse à cathode creuse pour l'effet	
Recherches sur les décharges de haute fréquence et leur application à la spectroscopie moléculaire. MESNAGE P.	36	Zeeman. Fisher R. A. et Fry A. S	80
Étude de la structure de l'acide nitrique et du nitrate de	36	Méthode de la flamme pour l'analyse spectrochimique.	
méthyle. Chedin J	30	Roach W. A	101
à 0,5 mm pour des substances isolantes utilisées en haute fréquence et pour des oxydes. MAAR O	61	MILAZZO G	101
Un spectrographe simple à lentille cylindrique pour la	0.1	Spectre de la décharge en torche. Asami Y. et Hori T	101
défermination optique de la concentration en ozone des couches atmosphériques voisines du sol. Chi-	0.1	Structure hyperfine dans le spectre d'étincelle de l'icde. TOLANSKY S	101
PLONKAR M. W	61	L'effet des gaz étrangers sur le spectre d'absorption du brome. BAYLISS N. S. et REES A. L. G	101
tique. Morrison P	62	Le spectre d'arc de l'azote (NI). II. A. Région de l'extrême ultraviolet. Kamiyama M	101
King A. S.	62	États électroniques du carbone diatomique et la liaison carbone-carbone. Mulliken R. S	101
Détermination des longueurs d'onde de certaines raies du spectre secondaire de l'hydrogène. Combes L. S., Frye R. M. et Kent N. A	62	Une tension $^1\Sigma \to ^1\Sigma$ de la molécule $C_2.$ Landsverk O. G	101
Sur le spectre continu ultraviolet de Na. Bott J	62	Spectres de flamme et d'arc de quelques sels de calcium et de strontium. Asundi R. K. et Vaidya B. K	102
Sur le self-renversement des raies spectrales. Sibaiya L.	62	Spectres de bandes des substances solides fluorescentes	109
Spectre infrarouge et constantes moléculaires de l'oxyde nitrique. NIELSEN A. H. et GORDY W	62	excitées par rayons cathodiques. Henderson S. T Sur les spectres d'absorption et d'émission des cristaux de	102
Spectres Raman des terpènes. Erratum. Angus W. R	62	terres rares. Mukherji P. C	102
Effet Raman et fonction potentielle de la molécule d'éthylène. De Hemptinne M. et Manneback C	63	Spectres de bandes du monoxyde d'antimoine. Sen Gupta A. K	102
Effet Raman et structure cristalline. Bhagavantam S. et Venkatarayudu T	63	La bande fondamentale de vibration rotation de l'oxyde nitrique, GILLETTE R. A. et EYSTER E. H	102
Spectres Raman de nitrates fondus. Moses P. A	63	Le spectre d'absorption dans l'infrarouge lointain et la	
Effet Zeeman de la structure hyperfine dans des champs moyens, Sibaiya L. et Sulbaraya T. S	63	structure de rotation de la molécule de vapeur d'eau lourde. Fuson N., Randall H. M. et Dennison D. M.	102
Spectres Raman de composés coordinés. Roy B	63	Spectres d'absorption ultraviolette dans le vide de l'éthy-	
Erreurs en spectrophotométrie dues à une focalisation imparfaite et aux dimensions finies de la course lumineuse. Langstroth G. O	64	lène, du deutéro-éthylène et de quelques éthylènes alcoyl-substitués. PRICE W. C. et TUTTE W. T	103
Variations d'intensités des raies spectrales avec la direc-		Spectres d'absorption ultraviolet dans le vide des diènes conjugués, PRICE W. C. et WALSCH A. D	103
tion d'observation dans l'effet Stark.Kubota H Sur l'effet Stark du spectre de Ne II. Ishida Y.,	64	Sur l'effet Raman du camphre. Anand B. M. et Narain S.	103
Tamura T. et Kamijima G	64	L'effet Raman dans les gaz à la pression atmosphérique. I. CABANNES J. et ROUSSET A	103
Densitomètre photoélectrique à montage pushpull pour déterminer la structure fine dans le spectre d'absorption ultraviolet. Loofbourow J. R	78	Effet Raman et structure cristalline. I. Calcite et nitrate de sodium. Rao B. R. S	103
Le spectre β de l'iode. TAPE G. F	78	Sur le spectre Raman de l'o-diphénylbenzène. MUKERJI S. K. et ABDUL AZIZ S	103
Observations sur le spectre du Ne V. PAUL F. W	78	Effet de l'orientation cristalline sur le spectre Raman	
Structure des raies de l'iridium. Sibaiya L Les perturbations de Coriolis dans le spectre du méthane.	78	du nitrate de sodium. Nedungadi T. M. K Polarisation des raies Raman et structure moléculaire	104
IV. Quatre types généraux de la perturbation de	70	de SO Cl ₂ , CH ₃ Cl, B Cl ₃ . Venkateswarlu K	104
Coriolis. Jahn H. A	79 79	Interaction entre la radiation et la matière. Kar K. C Tables des raies ultimes. Williams A. T	116 116
Les spectres de potassium et de calcium plusieurs fois	79	Estimation de l'absorption de l'air dans l'extrême ultra-	110
L'influence des halogénures alcalins sur la bande d'eau	10	violet. Schneider E. G	116
de 4,7 \(\mu\). Gautier T. N. et Williams D Sur les bandes d'absorption des ions bivalents des terres	79	STEPHENSON C. C. et Mc Mahon H. O	116
rares et du calcium dans la fluorine et d'autres subs- tances et leurs interactions. Przibram K	79	Le spectre de l'hydrure de rubidium. Gaydon A. G. et Pearse R. W. B	116
Structure rotationnelle des bandes ${}^3\Sigma \rightarrow {}^3\Pi$ de BF.		Le spectre de l'hydrure de rubidium, RbH. Courbes de potentiel, fonctions d'onde et distribution d'inten-	
Paul F. W. et Knauss H. P	79	sité. Gaydon A. G. et Pearse R. W. B Les bandes λ = 3 400 de PH et de PD. Ishaque M.	116
Z. I. et Dennison D. M	79	et Pearse R. W. B	116
drique. Ochs M ^{11e} L., Guéron J. et Magat M	80	Le spectre d'absorption infrarouge du tétradeutéro- éthylène. Conn G. K. T. et Sutherland G. B. B. M.	116
Recherches sur les complexes de Werner. Spectres Raman de complexes tétracoordinés et hexacoordinés. I. Chlorure, cyanures et nitrites. Mathieu J. P. et		Fluorescence du diacétyle : rendement quantique et extinction par l'iode. Fuller H. Q., Phillips L. W. et Almy G. M	117
Cornevin S	80	Intensités des transitions électroniques dans les spectres	
minescence. Destriau G. et Loudette P	80	moléculaires. VIII. a. Chaînes moléculaires de polyènes conjugués à nombre impair et colorants organiques	
Mesures de spectrophotométrie photoélectrique pour un large intervalle d'intensité. Восси W. C. et Brown В.В.	80	(avec remarques sur l'anisotropie optique et les intensités Raman). MULLIKEN R. S.	117
Note sur l'intensité relative des raies spectrales. New- MANN F. H.	80	Erratum et addendum; spectre de vibration et structure moléculaire. VII. Études dans l'infrarouge lointain	

HERMAN R. C. et Hofstadter R	117	la région du bord d'absorption K. JaunceyG. E. M.	64
Transition électronique du type des séries de Rydberg dans les spectres d'absorption des hydrocarbures.		Figure de diffraction des rayons X sur un cristal unique de calcite. MILLER F. jr	64
CARR E. P. et STUCKLEN H	117	Influence des liaisons chimiques et de la structure cristalline dans les bords d'absorption de rayons X. LANDSHOFF K	64
Fonction potentielle des mouvements plans de la molé- cule de benzène. Calcul des fréquences normales	117	Les spectres L d'émission et d'absorption du thorium et ses niveaux caractéristiques. Cauchois M^{116} Y. et Allais M^{116} M. L	81
planes de vibration des molécules sym-C ₆ H ₃ D ₃ , para-C ₆ H ₄ D ₂ et para-C ₆ H ₂ D ₄ . Bernard E., Manne-Back C. et Verleysen A.	117	Les spectres M et N du palladium et de l'argent. Le spectre N et O de l'or dans le domaine de 90 à 200 Å. SAUVENIER H	81
Les fonctions potentielles des halogénures de méthyle. Slawsky Z. I. et Dennison D. M Électrons Auger et électrons secondaires de rayons X	118	Influence des filtres de quartz sur la distribution de l'énergie dans les diagrammes de Laue. Fox G. W. et Sterbins D. W	81
de l'or. Mayo R. L. et Robinson H. R Structure hyperfine et effet Zeeman des lignes de réso-	118	Bords d'absorption M_1 et M_2 pour les rayons X du plomb. Mc Grath S. W	81
Effet Zeeman de spectres complexes dans des champs	.118	L'affaiblissement des rayons X monochromatiques pour CS2, CH2Cl2, C2H Br liquide et gazeux ainsi que	0.4
atteignant 100 000 gauss. Harrison G. R. et Bitter F. Les rayons X et les rayons γ du radium considérés comme facteurs de mutation. Lamarque J. P	118	pour CH ₃ I gazeux entre 0,1623 et 1,933 Å. Hansen H. Structure et propriétés thermiques associées aux liaisons hydrogène dans les cristaux. I. Effet isotopique.	81
Étude des rayons X émis par les gaz raréfiés excités par une décharge électrique. Groven L	118	ROBERTSON J. M. et UBBELOHDE A. R Structure et propriétés thermiques associées aux liaisons	81
7. Rayons X.		hydrogène dans les cristaux. II. Expansion thermique. Robertson J. M. et Ubbelohde A. R Sur l'interprétation des courbes de distribution atomique	82
Un générateur électrostatique pour rayons X isolé par		pour les liquides. Coulson C. A. et Rushbrooke G. S.	104
des gaz à forte pression. Trump J. C. et van der Graaff R. J	11	Diffraction des rayons X par de petites particules cristallines. Patterson A. L	104
Taches extrêmement brillantes sur l'anticathode d'un tube Coolidge. Koga L., Tatibana M. et Forman J	11	Formule de Scherrer pour la détermination de la taille des particules. Patterson A. L	104
Dispersion des rayons X et distorsion des nuages électro- niques dans des unicristaux de zinc. Mc NATT E. M	11	Franges au voisinage de la discontinuité H des rayons X. KURYLENKO C	104
Diffusion totale des rayons X par les cristaux. Harvey G. G	11	VII. CHALEUR ET THERMODYNAMIQU	IIE.
Diffraction des rayons X par les cristaux aux tempé-	1.1	VII. CHARLON ET THERMODINAMIQ	OL.
ratures elevees, Preston (r. D	1.1		
ratures élevées. Preston G. D	11	1. Définitions. Principes de la thermodynamique.	
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G		Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement	19
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet	12
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. MICHELS A., BIJL A. et de BOER J	12
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parbatt L. G	11 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A	
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W	12
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W	12
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. C.	12 12 13
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12 12 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W	12 12 13 13
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12 12 12	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. G. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermi-Dirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T	12 12 13 13
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G Théorie des raies X LL-LM. Rychtmyer R. D Différence entre les bords d'absorption M₅ et M₄ de l'or dans le métal pur et dans un alliage or-cuivre. Mc Grath J. W Nouvelles lignes de rayons X dans la série L dues à l'effet Auger. Burbank C. J Intensités des raies de spectres X de la série K du platine et du tungstène. Kliever W. H Bords d'absorption K de rayons X pour les éléments de Fe (26) et Ge (32). Beeman W. W. et Friedman H. La naissance de rayons X dans le fonctionnement des tubes de Braun sous haute tension anodique. Bode H. et Glöde H La diffraction des rayons X aux très petits angles ; application à l'étude de phénomènes ultramicroscopiques. Guinier A Influence du diamètre de la chambre et de la forme de la fente sur la grandeur de la constante réticulaire évaluée d'après la méthode asymétrique. Ievins A. et Karlson's K Discussion de formules et courbes théoriques relatives aux rayons γ. Kahan T	11 12 12 12 12 12 12 36	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermi-Dirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T Fluctuations, équilibre thermodynamique et entropie. Kemble E. C.	12 12 13 13 13
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G Théorie des raies X LL-LM. Rychtmyer R. D Différence entre les bords d'absorption M₅ et M₄ de l'or dans le métal pur et dans un alliage or-cuivre. Mc Grath J. W Nouvelles lignes de rayons X dans la série L dues à l'effet Auger. Burbank C. J. Intensités des raies de spectres X de la série K du platine et du tungstène. Kliever W. H. Bords d'absorption K de rayons X pour les éléments de Fe (26) et Ge (32). Beeman W. W. et Friedman H. La naissance de rayons X dans le fonctionnement des tubes de Braun sous haute tension anodique. Bode H. et Glöde H La diffraction des rayons X aux très petits angles : application à l'étude de phénomènes ultramicroscopiques. Guinier A. Influence du diamètre de la chambre et de la forme de la fente sur la grandeur de la constante réticulaire évaluée d'après la méthode asymétrique. Ievins A. et Karlsons K Discussion de formules et courbes théoriques relatives aux rayons γ. Kahan T. Un tube à rayons X de grande puissance, pour rayonnement mou comportant une anode oscillante d'aluminium. Hosemann R.	11 12 12 12 12 12 12 36 36	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A. Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermi-Dirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T. Fluctuations, équilibre thermodynamique et entropie. Kemble E. C. Note sur la théorie des liquides. Mott N. F. et Gurney R. W. Sur la dépendance de l'énergie d'interaction de l'arrangement atomique dans les surstructures des alliages	12 12 13 13 13 37 82 119 119
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12 12 12 36 36 37	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W	12 12 13 13 13 37 82 119
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G. Théorie des raies X LL-LM. Rychtmyer R. D. Différence entre les bords d'absorption M ₅ et M ₄ de l'or dans le métal pur et dans un alliage or-cuivre. Mc Grath J. W. Nouvelles lignes de rayons X dans la série L dues à l'effet Auger. Burrank C. J. Intensités des raies de spectres X de la série K du platine et du tungstène. Kliever W. H. Bords d'absorption K de rayons X pour les éléments de Fe (26) et Ge (32). Beeman W. W. et Friedman H. La naissance de rayons X dans le fonctionnement des tubes de Braun sous haute tension anodique. Bode H. et Glöde H. La diffraction des rayons X aux très petits angles : application à l'étude de phénomènes ultramicroscopiques. Guinier A. Influence du diamètre de la chambre et de la forme de la fente sur la grandeur de la constante réticulaire évaluée d'après la méthode asymétrique. Ievins A. et Karlsons K. Discussion de formules et courbes théoriques relatives aux rayons γ. Kahan T. Un tube à rayons X de grande puissance, pour rayonnement mou comportant une anode oscillante d'aluminium. Hosemann R. Un collecteur pour rayons X durs. Pierucci M., Baccarani M. et Tellia P. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. Sanner V. H.	11 12 12 12 12 12 12 36 36 37 37	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A. Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermidirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T. Fluctuations, équilibre thermodynamique et entropie. Kemble E. C. Note sur la théorie des liquides. Mott N. F. et Gurney R. W. Sur la dépendance de l'énergie d'interaction de l'arrangement atomique dans les surstructures des alliages binaires. Lin C. C. La nature du processus de fusion de l'argon. Rice O. K.	12 12 13 13 13 37 82 119 119
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G	11 12 12 12 12 12 12 36 36 37 37 37	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A. Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermidirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T. Fluctuations, équilibre thermodynamique et entropie. Kemble E. C. Note sur la théorie des liquides. Mott N. F. et Gurney R. W. Sur la dépendance de l'énergie d'interaction de l'arrangement atomique dans les surstructures des alliages binaires. Lin C. C. La nature du processus de fusion de l'argon. Rice O. K. Densité et compressibilité de l'hydrogène solide et du	12 12 13 13 13 37 82 119 119
Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon. Parratt L. G. Théorie des raies X LL-LM. Rychtmyer R. D. Différence entre les bords d'absorption M₅ et M₄ de l'or dans le métal pur et dans un alliage or-cuivre. Mc Grath J. W. Nouvelles lignes de rayons X dans la série L dues à l'effet Auger. Burbank C. J. Intensités des raies de spectres X de la série K du platine et du tungstène. Kliever W. H. Bords d'absorption K de rayons X pour les éléments de Fe (26) et Ge (32). Beeman W. W. et Friedman H. La naissance de rayons X dans le fonctionnement des tubes de Braun sous haute tension anodique. Bode H. et Glöde H. La diffraction des rayons X aux très petits angles : application à l'étude de phénomènes ultramicroscopiques. Guinier A. Influence du diamètre de la chambre et de la forme de la fente sur la grandeur de la constante réticulaire évaluée d'après la méthode asymétrique. Ievins A. et Karlsons K. Discussion de formules et courbes théoriques relatives aux rayons γ. Kahan T. Un tube à rayons X de grande puissance, pour rayonnement mou comportant une anode oscillante d'aluminium. Hosemann R. Un collecteur pour rayons X durs. Pierucci M., Baccarani M. et Tellia P. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. Sanner V. H. Contribution du rayonnement diffusé à la formation de	11 12 12 12 12 12 12 36 36 37 37 37	Principes de la thermodynamique. Sur la mesure des températures des gaz en écoulement rapide. Joukowsky W. Effet d'une énergie d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein. Michels A., Bijl A. et de Boer J. Chaleur spécifique du méthane sous pression. Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleu. spécifique d'une substance présentant une polarisation électrique spontanée. Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Convection naturelle dans les liquides. Saunders O. A., Une méthode précise de mesure de conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc. Bidwell C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz de Fermidirac. Stoner E. C. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques. Wenzel H. T Fluctuations, équilibre thermodynamique et entropie. Kemble E. C. Note sur la théorie des liquides. Mott N. F. et Gurney R. W. Sur la dépendance de l'énergie d'interaction de l'arrangement atomique dans les surstructures des alliages binaires. Lin C. C. La nature du processus de fusion de l'argon. Rice O. K.	12 12 13 13 13 37 82 119 119

Un appareil pour la reproduction, régulation et contrôle d'une température variable. Stone W. E	38	Chaleur spécifique du mercure, de l'indium et du tha- lium supra-conducteur. Misener A. D	123
Étude de la variation en fonction de la température jusqu'au point de fusion de la chaleur spécifique vraie du cuivre et de l'aluminium. AVRAMESCU A	38	Distributions de température et de pression de vapeur autour d'un cylindre horizontal mouillé. Powell R. W.	123
Capacité thermique de PO ₄ KH ₂ au point de Curie. STEPHENSON C. C. et HOOLEY J. G	38	3. Changements d'état.	
Pertes de chaleur par convection libre sous pression réduite, Paylenko A. M. et Diatlovitskaïa B. I	38	Équations d'état.	
L'influence de la pression sur la conductibilité ther- mique de l'hélium liquide. II. Allen J. F. et Ganz E.	38	Adsorption de l'hélium sur le charbon activé entre 4°,2 et 1°,78 K. Itterbeek A. van, Dingenen W. van	
Les propriétés d'un courant de He II liquide. Allen J. F. et Misener A. D	38	et Borghs J. Remarque sur un travail de Schäfer sur les propriétés	13
Chaleur spécifique d'un liquide monoatomique. Archi- BALD W. J	82	thermiques de l'ortho et du parahydrogène de l'ortho et du paradeutérium. Cohen K. et Urey H. C	39
La dilatation de l'eau lourde. Stockland K., Ronaess E. et Tronstad L	119	Pression de vapeur saturante du lithium entre 462° et 642°. Maucherat M ¹¹ ° M.	39
Un nouveau pyromètre à rayonnement. Strong J	119	Résultats d'expériences de désorption. ITTERBEEK A. VAN et DINGENEN W. VAN	82
Note sur la longueur d'onde effective intervenant dans l'étalonnage d'un pyromètre optique à fil disparaissant. CUNNOLD F. A	119	Solutions gaz-vapeur à des pressions élevées. Krits- CHEWSKY I. et HASANOVA N	83
Chaleur spécifique d'un liquide monoatomique. Archi-	119	L'évaporation du tantale, Langmuir D. B. et Malter L. La pression interne dans les liquides, Soonawala M. F.	83 83
Étude comparative des procédés habituel et adiabatique	110	Une équation d'état pour des mélanges gazeux. Krits-	
de détermination des chaleurs spécifiques des corps solides aux basses températures. Feodosiev N	119	Calcul du second viriel de l'hélium pour les plus basses	83
La conductibilité thermique des matériaux isolants. Allcut E. A. et Ewens F. G	120	températures mesurées. Gropper LLa structure du potassium liquide, Gingrich N. S. et	83
Thermodynamique de l'effet thermomécanique dans l'He II liquide. London H	120	Wall C. N Théorie élémentaire de la condensation, Cernuschi F.	123
Appareil de mesure de la conductibilité thermique des matériaux de construction. Babbitt J. D	120	et Eyring H. Les chaleurs latentes de sublimation et d'évaporation de	123
Étude sur la conductibilité thermique et la résistance électrique des fontes, Maréchal J, et Listray L	120	certaines substances. HUME-ROTHERY W	123
Courants thermiques intercristallins, source de frot- tement interne. RANDALL R. H., ROSE F. C. et		interne des liquides non polaires. Coomber D. I	124
ZENER C	120	Le coefficient d'inversion de Joule-Thomson des récentes équations d'état. Corner J	124
Le flux périodique de chaleur dans un cylindre creux. AWBERRY J. H	120	Théorie générale de fluctuations en hétérophase et des phénomènes de prétransition. Frenkel J	124
Les coefficients adiabatiques piézo-optiques de l'eau et des alcools. Venkataraman K. S	120	Fluctuations hétérophases et phénomènes de prétransition. Brody J	124
La correction de rayonnement en calorimétrie. Hoare F. E	120	États correspondants des liquides parfaits. PITZER K. S. Équation d'état du néon, de l'argon, du krypton et du	124
Mesures de la capacité calorifique et de la chaleur de vaporisation de l'eau entre 0° et 100° C. Osborne N. S., Stimson H. F. et Ginnings D. C	120	xénon solides. KANE B. G	124
Quelques problèmes sur la diffraction de la chaleur.		dissociation. Band W	124
Lowan A. N	121	MAN P. W	124
Note sur un problème de la conduction de la chaleur.	121 121	Kirkwood J. G	124
Tentative pour mesurer la vitesse de propagation de la chaleur dans l'hélium liquide. Ganz E	121	4. Cycles. Machines thermiques.	
Mesure de la capacité calorifique d'un petit volume de	121	Applications de la thermodynamique.	
liquide par la méthode piézothermométrique. I. Appareil pour la mesure de $(\partial T/\partial P)_s$ et résultats pour le benzène et le toluène. Burlew J. S	122	Influence des écrans sur la séparation thermique des gaz. Brewer A. K. et Bramley A	124
Mesure de la capacité calorifique d'un petit volume de liquide par la méthode piézothermométrique, II. Le			
coefficient de dilatation thermique du benzène et celui du toluène mesurés à l'aide d'un nouveau type de		VIII. PHYSIQUE DU GLOBE.	
dilatomètre à pesée. III. Capacité calorifique du benzène et du toluène de 8°C au point d'ébullition.	400	MÉTÉOROLOGIE. ASTROPHYSIQUE.	
Burlew J. S	122	1. Physique du Globe.	
qu'à 30 000 kg/cm². Bridgman P. W	122	Relativité cinématique et l'échelle de temps géologique.	
tantan pour la mesure de différences de température pour une série de températures. Burlew J. S. et		WHITROW G. J. Relations entre les éruptions et les taches solaires. Giova-	13
SMITH R. P	122	NELLI R. G Un appareil transportable pour l'enregistrement séis-	13
SCHOFIELD F. H	122	mique. Murphy F. M. G. et Cope S. T	39
La chaleur spécifique de l'eau et de l'eau lourde. COCKETT A. H. et FERGUSON A	123	La variation de la gravité en un lieu donné. Trumann O. H	83

Radioactivité des eaux thermales et des gaz des fume- rolles de l'île d'Ischia. Scarpa O	125	L'effet de transition des grands chocs d'ionisations des rayons cosmiques et le nombre d'électrons primaires de très grande énergie. Montgomery C. G. et Mont-	
Une étude quantitative de hales pléochroïques. IV. Nouveaux types de halos. Henderson G. H. et Sparks	125	Chocs d'ionisation des rayons cosmiques à grande alti-	40
F. W	125	tude. Braddick H. J. J.	40
Une étude quantitative de halos pléochroïques, V. L'origine des halos. HENDERSON G. H.	125	Sur les gerbes pénétrantes de rayons cosmiques et le deuxième maximum de la courbe de Rossi. Ehmert A. Variations annuelles de l'intensité des rayons cosmiques.	41
Courants chauds terrestres en Grande-Bretagne, Ben- FIELD A. E	126	Miczaika G. R	41
Courants chauds en Afrique du Sud. Bullard E. C	. 126	Sur les gerbes produites par les rayons pénétrants. Swann W. F. et Ramsey W. E	41
2. Météorologie.		Essai d'une théorie sur l'origine des rayons cosmiques. CERNUSCHI F	41
Étude de l'atmosphère supérieure dans la région Nord- Ouest du Groenland. Carmichaël H. et Dymond E. G.	13	Contributions à la théorie des effets de latitude et d'asymétrie des rayons cosmiques. VI. Cônes des rayons cosmiques infiniment voisins de l'équateur. TCHANG	
La variation solaire et le temps. Priston W. R	14	Yong-Li	41
Travaux sur les aurores dans la Norvège du Sud pendant l'année 1938. STÖRMER C.	14	Contributions à la théorie des effets de latitude et d'asymétrie des rayons cosmiques. VII. Trajectoires voisines de l'équateur. Tchang Yong-Li	41
Température de la stratosphère aux latitudes élevées. Vassy M ^m ^o A. et Vassy É	14	Sur la production de la composante dure de la radiation	41
Le méson et la cosmologie. Kothari D. S Sursauts d'ionisation par les rayons cosmiques. Carmi-	14	COSMIQUE. I. Hypothèse d'une origine photonique. NORDHEIM L. W. et HEBB M. N	42
CHAËL H. et CHOU C. N	14	nement cosmique. II. Hypothèse que les rayons pri-	
et au niveau de la mer. Heitler W., Powell C. F. et Fertel G. E. F.	14	maires sont des protons ou des particules neutres.	42
Distribution en direction des composantes molle et dure de la radiation cosmique, BARNOTHY J, et FORRO M	14	L'effet de la saison sur les rayons cosmiques au niveau de la mer. Millikan R. A., Neher H. V. et Smith D. O.	42
Variation caractéristique au cours de l'année de l'ionisation de la région F ₂ . Appleton E. V	14	Nouvelle preuve de la variation dans le temps de l'énergie totale apportée sur la Terre par les rayons cosmiques.	
Sur la forme des parasites atmosphériques à Calcutta.		MILLIKAN R. A. et NEHER H. V	42
CHAKRAVARTI S. P	14	Les averses produites par les rayons cosmiques péné-	
Sur le champ des parasites atmosphériques à Calcutta sur les longueurs d'onde de 10 à 500 m. Chakra- varti S. P	14	trants. Lovell A. C. B Ouelques observations sur les ravons cosmiques,	42
Sur l'intensité de l'ionisation dans l'atmosphère terrestre.	4 =	obtenues à l'aide d'une chambre de Wilson opérées au hasard. Williams E. J	42
Banerji A. C. et Bhatnagar P. L	15	L'absorption de particules pénétrantes de rayons cos-	
S. P	15	miques dans l'or. Wilson J. G	43
La nature des atmosphériques. VI. LUTKIN F. E Effets ionosphériques associés à des perturbations magnétiques. BERKNER L. V., WELLS H. W. et SEATON	15	miques diffusées par 1 cm. de platine. Vargus J. A. jr. Sur la symétrie Est-Ouest de la radiation cosmique à	43
S. L	15	très grande hauteur près de l'équateur; démonstration que les particules primaires de la composante dure sont	
Variation non saisonnière de la région F. Seaton S. L. et Berkner L. V	15	des protons. Johnson T. H. et Barry J. G	43
Une perturbation magnétique inusitée, Howe H. H L'ionosphère à Watheroo, Australie occidentale, en jan-	16	La dispersion angulaire de la radiation cosmique dans la haute atmosphère, résultant des déflections des particules de faibles énergies dans le champ magné-	49
vier, février et mars 1939. Parkinson W. C. et Prior L. S	16	Mesures de rayons cosmiques à grande altitude à proxi-	43
Classification magnétique internationale pour les années antérieures à 1890. Van DIJK G	16	mité du pôle géomagnétique Nord, Carmichael H. et Dymond E. G	43
Étude des conditions magnétiques dans la région comprise entre Gjöahavn et le pôle magnétique pen-		Sur la radiation très molle. Bernardini G. et Fer- RETTIB	44
dans l'année 1904. Wasserfall K. F Sur la prédiction et les corrélations mutuelles des cartes de répartition des éléments magnétiques et de leurs		Études sur le domaine de constance des tubes comp- teurs et sur le pouvoir de résolution des amplificateurs (contributions à la technique de mesure dans l'étude	
variations annuelles. Weinberg B. P	16	des rayons cosmiques). Forsman K. E	44
Sur l'interprétation des variations du climat. Schmauss A	39	Recherches avec une chambre de Wilson lente. Maier Leibnitz H	44
La propagation d'une perturbation dans l'atmosphère. Pekeris C. L	39	Les ondes électriques dans un milieu composé de couches parallèles. Note concernant le problème de la réflexion partielle et le calcul de la hauteur apparente des	
Sur le feu mystérieux appelé « Siranui » observé au Japon sur la Mer. Miyanisi M	39	couches de l'ionosphère. RAWER K	44
La frange de l'atmosphère et la théorie ultraviolette des aurores et des perturbations magnétiques. Mitra S. K.		La dispersion des échos électromagnétiques par l'iono- sphère, White F. W. G	44
et Banerjee A. K		La variation diurne de l'absorption des ondes électromagnétiques. White F. W. G. et Straker T. W	44
M ^{me} A. et Vassy E	40	L'effet de l'introduction du terme de polarisation de Lorentz dans les calculs de l'ionosphère. Ratcliffe	
rayons cosmiques. GILL P. S	40	J. A La terre, l'air et le soleil, ce qu'on peut apprendre d'eux	44
Mésotons lents dans le rayonnement cosmique. Mont- gomery C. G., Ramsey W. E., Cowie D. B. et Mont-		en sismologie et en magnétisme terrestre. HECH N. H.	44
GOMERY D. D	40	Analyse des décharges en éclairs. Meek J. M	45

Les caractéristiques de l'ionosphère à Washington D. C.		Les gerbes au point de vue expérimental. Auger P	129
en août et septembre 1939. GILLIAND T. R., KIRBY S. S. et Smith N	83	Le second maximum sur la courbe de transition de Rossi pour le cuivre, Vos P. J. G. de	129
Les hauteurs des régions réfléchissantes de la troposphère. Friend A. W. et Colwell R. C	83	La nature des rayons ultrapénétrants. Barnothy J	129
Le cycle solaire et la région F_2 de l'ionosphère. GOODALL W. M.	84	La couche E de l'ionosphère pendant l'éclipse annulaire de Soleil du 7 avril 1940. HULBURT E. O	129
Nouvelle étude de la région F à Allahabad, Bajpai R. R. et Pant B. D	84	Mesures de la conductibilité et de l'ionisation de l'air dans les Alpes. Moussiegt I	130
Les diagrammes aérologiques et leur emploi. Lysgaard L.	126	L'ionosphère à Huancayo, Pérou, en avril, mai et juin 1939. Wells H. W	130
Périodicité hebdomadaire dans les précipitations à Washington, Abbot C. G. et Mc Gandlish N. M	126	L'ionosphère à Watheroo, Australie occidentale en avril, mai et juin 1939. Parkinson W. C. et Prior L. S	130
Hauteur des nuages nacrés observés en Norvège du Sud durant 1926-1934. Störmer C	126	Recherches sur l'ionisation atmosphérique. CLAUDE F Relation entre la hauteur effective et virtuelle de l'iono-	130
Le pouvoir réfrigérant en climatologie. Baldit A	126	sphère. Booker H. G. et Seaton S. L	130
Observations sur la neige. BALAVOINE P	126	Le radiomaxigraphe, enregistreur d'intensité des para- sites atmosphériques de la Station centrale suisse de	
Polarisation de la lumière diffusée, rayonnement de l'atmosphère et indice probable sur la tendance de l'état du temps. Medi E	126	météorologie. Lugeon J. et Nobile C Forme de l'onde, énergie et réflexion par l'ionosphère	130
Mesure de la lumière diffusée par l'atmosphère supérieure dans le faisceau d'un projecteur. Johnson E. A.,		des atmosphériques. Laby T. H., Mc Neil J. J., Nicholls F. G. et Nickson A. F. B.	130
MEYER R. C., HOPKINS R. E. et MOCK W. H La transparence de l'atmosphère. VI. La brume blanche.	126	Allure diurne du champ électrique terrestre à Rome. MEDI E	100
Duclaux J. L'oxyde nitrique dans l'atmosphère supérieure de la terre. Kaplan J.	126 127	Caractère magnétique de l'année 1938, revue des années 1928-1938 et caractère magnétique numérique des jours pour 1938. DIJK G. VAN	130
La zone antarctique de fréquence aurorale maximum. White F. W. G. et Geddes M	127	Les variations du champ magnétique terrestre sur toute la Terre, et l'intensité de la radiation cosmique.	404
Note sur les oxydes d'azote atmosphériques. ADEL A	127	GODART O	131
Notes sur le sodium atmosphérique. Chapman S	127	L'indice d'intervalle de 3 h. mesurant l'activité géomagnétique. Bartels J., Heck N. H. et Johnston H. F.	131
Mesures de l'ozone atmosphérique à Bombay. Chi- PLONKAR M. W	127	Principaux caractères des variations magnétiques jour- nalières à Sitka, Cheltenham, Tusson, San Juan, Honolulu, Huancayo et Watheroo. Bartels J. et	
II. et III. Bruins E. M	127	Johnston H. F	131
Théorie des rayons cosmiques de Baade et Zwicky, et la teneur en hélium des béryls. Read J	127	Septième Congrès de l'Association du Magnétisme terrestre et d'Électricité à Washington; du 4 au 15 sep- tembre 1939, Fleming J. A., Harradon H. D. et	
Sur les conditions d'équilibre des composantes électro- nique et mésotonique dans différents milieux, et à différentes altitudes au-dessus du niveau de la mer. Bernardini G., Cacciapuoti B. N., Ferretti B.,		JOYCE J. W. Résumé du travail de l'année du Service du Magnétisme terrestre de la « Carnegie Institution » à Washington.	131
Piccioni O. et Wick G. C	127	FLEMING J. A.	131
Une nouvelle preuve de l'instabilité du mésoton. Cocconi G	128	3. Astrophysique.	
Radiation cosmique pénétrant dans le sol jusqu'à une profondeur équivalent à 1380 m d'eau. CLAY J. et GEMERT A	128	Nature du déplacement vers le rouge des radiations	1.0
Preuve de l'apparition de paires de mésons. Braddick H. J. J. et Hensby G. S	128	nébulaires. Schrödinger E	16
Grandes gerbes cosmiques et mésons. Wilson A. H. et		moyennes mensuelles des surfaces de protubérances de 1931 à 1938. Brunner W	16
BOOTH F	128	Tables de fréquence des taches solaires de 1749 à 1938. Brunner W	16
cosmiques à grande altitude. Korff S. A. et Clarke	400	Un nouveau solarigraphe. Amerio A	45
E. T	128 128	Protubérances et cycle solaire. BAROCAS V	45
Preuve expérimentale de la théorie de Schremp sur la	120	Température de la chromosphère solaire. Goldberg L	45
structure fine des rayons cosmiques. RIBNER H. S	128	Relations entre les éruptions et les taches solaires, Giova- NELLI R. G	45
Distribution de l'amplitude des chocs d'ionisation des rayons cosmiques sous 10 cm de fer. Sittkus A La radiation gerbigène des gerbes dures. Schmeiser K	128 128	Progrès récents dans l'interprétation des spectres moléculaires et dans l'étude des spectres moléculaires des objets célestes. MULLIKEN R. S	45
Étude des gerbes de rayons cosmiques d'origine atmo- sphérique au moyen de deux chambres à détente.		Le spectre des éruptions chromosphériques brillantes entre 3 300 et 11 500 Å. RICHARDSON R. S. et MIN-	
Lovell A. C. B. et Wilson J. G La partie pénétrante des grandes gerbes de rayons cos-	128	Le spectre des supernovæ dans IC 4 182 et dans	45
miques. Auger P. et Daudin J	129	NGC 1 003. MINKOWSKI R	46
Intensité et production des mésotons en fonction de l'altitude. Schein M., Jesse W. P. et Wollan E. O.	129	Nouvelles raies dans le spectre solaire obtenu avec un prisme de sel gemme. Adel A	46
Intensité des rayons de mésotons dans la haute atmo-		Observations photoélectriques de Φ Persei. Roach F. E.	46
sphère. Dymond E. G	129	Photométrie des granules solaires. KEENAN P. C	46
cosmiques. Ageno M	129	La raie prohibée ³ P ₀ — ¹ D ₂ de O ₁₁₁ dans le spectre nébulaire de Nova Herculis 1934. DUFAY J. et BLOCH M	46
1959, 11, 122-503). Les rayons cosmiques. Dopp H	129 129	Interprétation des déplacements vers le rouge de la lumière issue des nébuleuses extragalactiques. Gheury de Bray M. E. J	46
The state of the s			

Méthode pour la détermination des diamètres stellaires. WILLIAMS J. D	46	Note sur l'Optique des films gaufrés. Application à la cinématographie en couleurs. Lassus Saint-Geniès	
Les réactions nucléaires et l'évolution des étoiles.		J. DE	87
GAMOW G	46	Petite histoire de la Géodésie. Perrier G	87
Étoiles nouvelles et supernovæ. Dopp H	46	Radioactivité et transmutation des atomes. KAHAN T	87 88
NUSCHI F	46	Les chaleurs spécifiques. Brun E	00
L'atmosphère de Jupiter. Banerji A. C. et Nizamuddin.	47	CARRIER A. et TARDI P	88
Observation photoélectrique de la diffraction par le bord	17	Les hautes températures. RIBAUD G	88
de la Lune. Whitford A. E	47	Éclipse solaire totale du 1er octobre 1940. STRATTON F. J. M	131
ALLER L. H., BAKER I. G. et MENZEL D. H	84	Proposition d'observer la lumière zodiacale pendant une	101
Les spectres de deux nébuleuses à réflexion. Green-	0.4	éclipse totale de Soleil. HULBURT E. O	131
STEIN J. L. et HENYEY L. G	84	Gerbes d'hydrogène dans la région aurorale. VEGARD L.	131
Henyey L. G	84	L'intensité des taches solaires du centre au limbe en lumière de différentes couleurs. RICHARDSON R. S	131
La forte éruption solaire du 3 mars 1939. SALARUDDIN M.	0.4	Quelques observations pendant l'éclipse annulaire de	
et Ananthasubrahmanyam C. K Les températures des composantes secondaires dans les	. 84	Soleil du 17 avril 1912. GRAFF K	131
systèmes binaires à éclipse. Kopal Z	84	Types de Novæ. Zwicky F Interprétation des déplacements vers le rouge observés	132
Sur la variation des étoiles et les oscillations de relaxa- tion. Wesselink A. J.	84	dans les nébuleuses. Popper K. R	132
Variations d'intensité dans les perturbations chromo-		La solution de l'équation de transfert d'énergie et la fonction B (τ) en astrophysique. Tiercy G	132
sphériques brillantes. Richardson R. S La classification des raies d'Eu d'après la température.	85	Considérations sur les équations de l'équilibre radiatif	
King A. S	85	et du transfert d'énergie. Tiercy G	132
Sur les mouvements propres dans l'amas galactique.	0.5	rouges. Gamow G. et Teller E	132
Erbighausen E. G	85	L'évolution des étoiles géantes rouges. Gamow G	132
FORD R. F	85	Origine de l'émission à 4 932 dans les spectres des Novæ. Wyse A.B	132
Le comportement de la matière à des températures et à	95	Déplacements vers le rouge dans les spectres nébulaires	104
des pressions extrêmement élevées. Cernuschi F Indices de couleur dans les « Aires choisies » australes.	85	et pratique scientifique. DINGLE H	132
PAYNE-CAPOSCHKIN C	85	L'évolution des étoiles. Hoyle F. et Lyttleton R. A	132
Magnitudes et couleurs dans l'amas globulaire Messier 4. GREENSTEIN J. L	85		
L'affet de néflerien dens les bineires à églinge Ventre 7	85		
L'effet de réflexion dans les binaires à éclipse. Kopal Z	00	CITIMIE DIVELOUE	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire	00	CHIMIE PHYSIQUE.	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables.		~	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	CHIMIE PHYSIQUE. 1. Structure des atomes. Radioactivité.	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables.		1. Structure des atomes. Radioactivité.	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. GRÉGOIRE R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H. Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H. Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L. Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B.	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H. Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H	86 86 86 47	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B	86 86 86 47 47 47	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H. Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L	86 86 86 47 47 47 47	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B	86 86 86 47 47 47	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2 2
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B X. REVUE DES LIVRES. Bibliógraphie météorologique internationale. IV. 1936. Théorie et pratique des oscillateurs à lampes. Thomas H. A. et Appleton E. V. Fluctuations spontanées de tension dues au mouvement brownien de l'électricité, effet de grenaille et les phénomènes apparentés. Moullin E. B Atomes, radioactivité, transmutations. De Broglie M Protons, neutrons, neutrinos. Solomon J	86 86 86 47 47 47 48 48 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B X. REVUE DES LIVRES. Bibliógraphie météorologique internationale. IV. 1936. Théorie et pratique des oscillateurs à lampes. Thomas H. A. et Appleton E. V. Fluctuations spontanées de tension dues au mouvement brownien de l'électricité, effet de grenaille et les phénomènes apparentés. Moullin E. B Atomes, radioactivité, transmutations. De Broglie M Protons, neutrons, neutrinos. Solomon J	86 86 86 47 47 47 48 48 86 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2 2
Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides variables. Joy A. H Étude de la largeur des raies de He pour les étoiles de type peu avancé. Goldberg L Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES. Un modèle mécanique pour illustrer le principe du cyclotron. Ward F. A. B X. REVUE DES LIVRES. Bibliógraphie météorologique internationale. IV. 1936. Théorie et pratique des oscillateurs à lampes. Thomas H. A. et Appleton E. V. Fluctuations spontanées de tension dues au mouvement brownien de l'électricité, effet de grenaille et les phénomènes apparentés. Moullin E. B Atomes, radioactivité, transmutations. De Broglie M Protons, neutrons, neutrinos. Solomon J	86 86 86 47 47 47 48 48 86	1. Structure des atomes. Radioactivité. Connaissances actuelles sur la constitution de la matière. Grégoire R	1 1 1 1 1 1 2 2 2 2

Sur la non-existence d'électrons de masse multiple dans l'émission β du radium E. Haissinsky M., Rosenblum		WAY K	3
S. et Walen R. J C. P.	2	Régularités de moments magnétiques nucléaires. Wir-	38
Sur la stabilité des noyaux par rapport à l'émission β . Fuchs K	2	Les moments magnétiques nucléaires de 14N, 23Na, 39K	
Énergies de radiations β molles du rubidium et d'autres corps. Méthode de détermination. Libry W. F. et	_	et ¹⁸⁸ Cs*. Kusch P., Millman S. et Rabi I. I C. P. Transitions de phase de la matière nucléaire. Gurevitch	38
Les rayons β du mésothorium 1 et du radium D. Les	2	La diffusion élastique d'électrons rapides par des élé-	38
D. D. et Libby W. F C. P. Étude de l'activité d'un tube de mésothorium exempt	3	ments lourds. Bartlett J. H. et Watson R. E. C. P. Masse et vie moyenne du méson. Yukawa H. et Sakata	38
de radium. Cotelle S. et Winand M. L C. P.	3	S C. P.	3
La variation de l'effet photoélectrique nucléaire avec la longueur d'onde : addendum sur les isotopes radio- actifs du sélénium. Bothe W. et Gentner W. C. P.	3	Connexion entre la durée de vie du méson et la décrois- sance \(\beta \) des éléments légers. Möller C., Rosenfeld L. et Rozental S C. P.	38
Sur l'effet nucléaire dans la diffusion des rayons γ. BAY Z. et PAPP G	3	Dynamique classique du méson. Ivanenko D C. P.	38
Sur la répartition d'intensités dans la diffusion Compton		Théorie des mésons et forces nucléaires. Stueckelberg E. C. G	38
des rayons γ. Bay Z. et Szepesi Z C. P. Phénomènes de fluctuations de rayons γ. I. Gürtler J.	3	La théorie mésotonique des forces nucléaires. Bethe H. A	38
C. P. Effets secondaires des rayons cosmiques dans le plomb.	3	Sur la masse du méson. Nishina Y., Takeuchi M. et Ichimiya T C. P.	,38
GRIVET-MEYER M ^{me} T C. P. Le pouvoir d'arrêt du mercure et de l'azote pour les	J	Note sur la masse du neutrino. II. Solomon J C. P. Diffusion proton-proton. Heydenburg N. P., Hafstad	36
électrons des rayons cosmiques. Bartlett J. Jr. C. P.	3	L. R. et Tuve M. A C. P.	38
Note sur le pouvoir d'arrêt de l'hydrogène. ROGERS F. T. Jr	3	Réactions nucléaires produites par protons de 6,5 MeV. Du Bridge L. A C. P.	38
Sur la destruction du sulfure de zinc par les rayons α. STRECK E	3	Répartition angulaire de protons émis dans la réaction deuton-deuton. Ellett A., Van Allen J. A. et Bayley D. S	38
Sur la détonation de l'iodure d'azote sous l'action des rayons α du polonium. Haissinsky M. et Walen		Les moments magnétiques du proton et du deuton. KELLOG J. M. B., RABI I. I., RAMSEY N. F. et	00
R.J	4	ZACHARIAS J. R C. P.	39
dans beaucoup d'hydrogène. Van Tiggelen C. P.	4	Expériences de résonance magnétique sur les molécules H ₂ et D ₂ . RABI I. I., ZACHARIAS J. R., RAMSEY N. F. et Kellog J. M. B	39
Préparation et concentration de l'or radioactif. MAJER V. C. P.	4	Mesures de moments magnétiques de rotation sur H2	
Sur l'« effet vertical » des rayons cosmiques pour un compteur proportionnel. Weisz P	4	et D ₂ . Ramsey N. F	39
Mesure de neutrons avec des compteurs à trifluorure de bore. Korff S. A. et Danforth W. E C. P.	4	corvo B C. P. Les groupes de protons émis lors du bombardement des	39
Méthodes de construction des compteurs Geiger-Müller et leur emploi dans les montages à coïncidences.	4	substances hydrogénées par les rayons α du polonium. Tsien San-Tsiang	39
CURRAU S. C. et Petrzilka V C. P. Une détermination des constantes atomiques. Dun-	4	Sur la préparation des sources de neutrons Po-Gl. HAENNY C. et HAISSINSKY M C. P.	39
NINGTON F. G	37	Production d'un faisceau de neutrons rapides, AEBERSOLD P. C	39
et le modèle de Hartree. Watanabe S C. P. Les forces moléculaires. Feynman R. P C. P.	37 37	Émission instantanée de neutrons rapides dans l'intéraction de neutrons lents avec l'uranium, Szilard L.	
L'énergie de la liaison de ⁶ He et les forces nucléaires.		et Zinn W. H C. P.	3
Margenau H	37 37	Énergie des neutrons libérés dans la division du noyau d'uranium provoquée par des neutrons thermiques. Halban H. von, Joliot F. et Kowarski L C. P.	39
Interrelation entre l'énergie de dissociation et la distance internucléaire pour quelques diatomes simples à l'état		L'absorption des neutrons d'énergie moyenne. Griffiths J. H. E	39
fondamental. Douglas Clark C. H C. P.	37	Sur la collimation des neutrons rapides. Bacher R. F.	
La différence des énergies coulombiennes de noyaux légers isobares. Fox F. G., Creutz E. C., White M. G. et Delsasso L. A	37	et Swanson D. C. C. P. La diffusion des neutrons par les protons. Cohen V. W. et Goldschmith H. H	39
Niveaux d'énergie nucléaire de ¹⁰ B. Kruger P. G., Stall- mann F. W. et Schoupp W. E C. P.	37	Intéraction des neutrons rapides avec protons. Salant E. O., Roberts R. B. et Wang P C. P.	4(
A propos de la température de Debye relative aux noyaux atomiques traités comme un fluide nucléaire.	07	La diffusion de neutrons D-D. Seely S., Zinn W. H. et Cohen V. W	4
UMEDA K C. P. Détermination du moment magnétique nucléaire du	37	Sur la diffusion de neutrons par les cristaux et les alliages Halpern O., Hamermesh M. et Johnson M. H.	
césium par la méthode de résonance magnétique moléculaire. Kusch P. et MILLMAN S C. P.	37	C. P. Sur la relation entre les diffusions neutron-alpha et	4(
Les moments magnétiques nucléaires de ²⁹ Na et ³⁸ K. MILL- MAN S. et Kusch P	37	alpha-proton. Primakoff H. et Goldschmith H. H. C. P.	4
Les spins et les moments magnétiques nucléaires calculés à l'aide du modèle nucléaire composés d'hélions. Sachs R. G	37	La diffusion de neutrons par des noyaux d'hélium. Schoupp W. E., Kruger P. G., Stalmann F. W. et Gamertsfelder G. R	4
Spin nucléaire et moment magnétique de ²⁷ / ₄₃ Al. MILLMAN S. et Kusch P	38	La diffusion de neutrons rapides de diverses énergies.	4
	00	Аокі Н С. Р.	4

Sur la répartition angulaire des neutrons rapides diffusés par atomes. Kikuchi A., Aoki H. et Wakatuki T. C. P.	40	La diffusion par les noyaux d'uranium de neutrons rapides, et l'émission neutronique possible résultant de la division de ces noyaux. Goldstein L., Rogo-	
Diffusion élastique de neutrons rapides. Bacher R. F. C. P.	40	ZINSKI A. et WALEN R. J	43
Diffusion de neutrons D-D. ALLEN W. D. et HURST C. C. P.	40	P	43
Diffusion de photoneutrons du deutérium par les noyaux d'éléments légers. Goloborodko Т. et Leipunski А.		l'uranium par neutrons. ABELSON P C. P. Division de l'uranium sous bombardement par deutérons.	43
Diffusion de neutrons lents par l'uranium. Goldschmith H. H., Cohen V. W. et Dunning J. R C. P.	40	GANT D. H. T	43
Capture de neutrons par les atomes d'un cristal, LAMB		et Murphy E. J	43
Énergie des neutrons de grande vitesse, mesurée par la méthode photographique. Powell C. F. et Fertel G. E. F C. P.	40	neutrons. Anderson H. L., Fermi E. et Haustein H. B. C. P. Capture simple de neutrons par l'uranium. Anderson	43
La transmission des neutrons de vitesse moyenne. ROBERTS R. B. et WANG P	40	H. L. et Fermi E C. P. Production et absorption de neutrons dans l'uranium.	43
Transmission de neutrons lents par les cristaux. Whita- Ker M. D. et Beyer H. G C. P.	41	Anderson H. L., Fermi E. et Szilard L C. P. Concentration de l'isotope d'uranium ayant la période	44
Sur la théorie de la diffraction vers l'avant des neutrons par les milieux paramagnétiques. VLECK J. H. VAN.	**	de 23 min. Irvine J. W. jr	44
C. P.	41	E C. P. Délai possible dans l'émission de neutrons par l'uranium.	44
Sur la diffraction magnétique des neutrons. Halpern O. et Johnson M. H C. P.	41	GIBBS D. F. et Thomson G. P C. P.	44
Le moment magnétique du neutron. Bloch F C. P. La canalisation de neutrons rapides. Aebersold P. C.	41	Émission différée de neutrons par l'uranium. Booth E. T., Dunning J. R. et Slack F. G C. P.	44
C. P. Intensité des neutrons d'énergie thermique dans l'atmosphère au niveau de la mer. Montgomery C. G. et	41	Répartition énergétique de fragments de cassure de l'uranium. Booth E. D., Dunning J. R. et Slack F. G. C. P.	44
D. D	41	Répartition de parcours des fragments de cassure de l'uranium. Booth E. D., Dunning J. R. et Slack F. G. C. P.	44
caces pour neutrons lents. WHITAKER M. D. et BEYER H. G. C. P. Neutrons de faible énergie émis dans la réaction deuton-	41	Rupture de l'uranium et production d'émission différée par bombardement avec neutrons lents. Booth E. T., Dunning J. R. et Slack F. G	44
deuton. Hudspeth E. et Dunlap H C. P. Sections efficaces de choc pour les neutrons de D-D.	41	L'émission neutronique différée qui accompagne la scission de l'uranium et du thorium. Roberts R. B.,	
ZINN W. H., SEELY S. et COHEN V. W C. P. Ralentissement de neutrons par noyaux lourds. Placzek	41	HAFSTAD L. R., MEYER R. C. et WANG P C. P. Division du thorium par les neutrons. NISHINA Y.,	44
G C. P. La section efficace de diffusion neutron-proton. Simons	41	Yasaki T., Ezoe H., Kimura K. et Ikawa M. C. P. Mise en évidence d'une réaction nucléaire en chaîne au	45
Moment électrique quadrupolaire du deutéron. KELLOG	42	sein d'une masse uranifère. Halban H. jr., Joliot F., Kowarski L. et Perrin F	45
J. M. B., RABI I. I., RAMSAY jr N. F. et ZACHARIAS J. R. C. P. Division des noyaux lourds. Feather N C. P.	42 42	division du noyau d'uranium. Adler F. et Halban H. Von. C. P.	45
Mécanisme de la rupture nucléaire. Bohr N. et Wheeler J. A C. P.	42	Nombre de neutrons libérés dans la division nucléaire de l'uranium. Halban H. Von, Joliot F. et Kowarski L C. P.	45
Transmutation de l'uranium et du thorium par les neutrons. Guében G	42	Émission de neutrons accompagnant la division des noyaux d'uranium. Rotblat J C. P.	45
Stabilité de l'uranium et du thorium vis-à-vis de ruptures nucléaires naturelles. Libby W. F C. P.	42	Production de neutrons par division de l'uranium, Michiels J. L., Parry G. et Thomson G. P C. P.	45
Courbes de décroissance des produits de division de l'uranium et du thorium. Bjerge T., Broström K. J. et Koch J	42	Émission de neutrons par l'uranium, ZINN W. H. et SZILARD L C. P.	45
Transmutations des noyaux d'uranium et de thorium par les neutrons. Bretscher E. et Cook L. G. C. P.	42	Produits de rupture de l'uranium. Glasoe G. N. et Steigman J C. P. La radioactivité des produits de rupture de l'uranium	45
Étude sur la rupture nucléaire de l'uranium et du thorium produite par neutrons rapides d'énergie approximativement homogène. Ladenburg R., Kanner M. H., Barschall H. et Van Voorhis C. C.		bombardé avec des neutrons lents. Glasoe G. N. et Steigman J C. P. Un mode particulier de division du noyau d'uranium.	45
New M. 11., Barschall 11. et van voorals c. C. P. C. P. Nouveaux produits de la division du noyau de thorium.	42	CHLOPIN G., PASSWICK-CHLOPIN M. A. et WOLKOV N. F	45
MEITNER L	42	recul de désintégration de l'uranium. Myssowsky L. et Jdanoff A	45
artificielle du thorium. Rona E., Scheichenberger. H. et Stangl R	42	Calcul statistique des courbes de décroissance composites. Frisch O. R	
Produits de rupture du thorium. Langsdorf A. jr C. P.	42	La dissymétrie de la rupture de l'uranium. Beck G. et Havas P. C. P.	
Transmutation du thorium par les neutrons. Aten A. H. W., Bakker C. J. et Heyn F. A C. P.	43	Sur la rupture du noyau d'uranium en atomes plus légers. Thibaud J. et Moussa A C. P.	
Un nouvel aspect des transformations atomiques; la rupture nucléaire de l'uranium. Тываир J С. Р.	43	Le temps mis en jeu dans les phénomènes de division nucléaire. Feather N	46

La chaleur de rupture de l'uranium. Henderson M. C. C. P.	46	Étude sur les protons du calcium soumis à un bombar- dement deutonique. DAVIDSON W. L. jr C. P.	4
Application de la méthode de coıncidence pour estimer la durée de vie et déterminer le schéma des niveaux du	46	Isomères nucléaires du strontium radioactif. Stewart D. W	4
radium C. Rotblat J	40	Radioactivité induite dans le strontium et l'yttrium. Isomérisme nucléaire du strontium. Stewart D. W. C. P.	4
C. P. La production de radioactivité artificielle par parti- cules α. King L. D. P., Henderson W. J. et Risser	46	L'existence de ²⁹ Al radioactif. Henderson W. J. et Doran R. L	4
J.R C. P. Radioactivités à courte vie moyenne induites dans le	46	Études, sur les neutrons des réactions p-n avec le lithium et le glucinium. HILL J. E C. P.	4
fluor, le sodium et le magnésium par des protons de grande énergie. White M. G., Delassso L. A., Fox		Étude de la radioactivité de 'Gl. HILL J. E. et VALLEY G. E	4
J. G. et Creutz E. C C. P. Hélium et hydrogène de masse 3. Alvarez L. W. et	46	Les fonctions d'excitation des neutrons du glucinium et du bore par les rayons α de ThC. Funfer E. C. P. Désintégration électronique du glucinium. Collins G. B.,	4
CORNOG R	46	WALDMAN B. et POLYE W	4
tions p-n avec des éléments gazeux légers. BARKAS W. H. et WHITE M. G	46	G. B., WALDMAN B. et GUTH E C. P. Une détermination précise de l'énergie libérée dans la	4
Sections efficaces de la réaction de ² H+ ³ H→ ¹ H+ ³ H avec une cible gazeuse. Allen J. A. Van, Ellett A. et Bayley D. S	47	production du deutérium par le glucinium sous bombardement protonique. Sкaggs L. S С. Р.	5
Note sur la fonction de transmutation par deutérons. Kapur P. L	47	Radioactivité induite produite par bombardement de l'aluminium avec des protons. Kuerti G. et Van Voorhis S. N	5
désintégration B. Halpern J. et Crane H. R. C. P. Radiobrome. Siday R. E C. P.	47 47	Radioactivité naturelle du lutécium. Libby W. F. C. P. 5	5
Méthodes chimiques de concentration d'halogènes radio- actifs. Lu C. S. et Sugden S C. P.	47	Radioactivité induite dans l'europium. Fajans K. et Stewart D. W	5
Particules α de petit parcours de la réaction ¹⁹ F+ ¹ H. MC LEAN W. B., BECKER R. A., FOWLER W. A. et LAURITSEN C. C	47	Comparaison du rayonnement des isotopes radioactifs des terres rares formés dans l'uranium et le thorium. Curie M ^{me} I. et Tsien San Tsiang C. P. 5	5
Electrons de conversion interne de ⁸⁰ Br. Valley G. E. et Mc Creary R. L C. P.	47	Radioactivité induite dans le cadmium et l'indium. CORK J. M. et LAWSON J. L	5
Halogènes radioactifs produits par le bombardement neutronique de l'uranium et du thorium. Dobson R. W. et Fowler R. D	47	Excitation nucléaire de l'indium par des particules α. Lark-Horovitz K., Risser J. R. et Smith R. N.	5
La détonation de l'iodure d'azote par scission nucléaire, FEENBERG E C. P.	47	Activation protonique de l'indium et du cadmium. Barnes S. W	5
Particules \(\alpha \) à faible parcours issues de l'oxygène, de l'azote et du fluor bombardé avec des protons. Burcham W. E. et Smith C. L C. P.	47	Excitation nucléaire de l'indium par rayons X. Waldman B., Collins G. B., Stubblefield E. M. et Goldhaber	5
Préparation et contrôle du radiophosphore pour usages biologiques. Lovera G. et Tappi G C. P.	47	Capture d'électrons K, isomérisme nucléaire et activités de longues périodes du titane et du scandium, Walke	
Concentration du radiophosphore 32 P au moyen d'un champ électrique. Govaerts J C. P.	48	Fonction d'excitation du fer par deutons d'énergie	5
Quelques nouvelles réactions de noyaux légers avec des protons d'énergie élevée. Barkas W. H C. P.	48	Fer radioactif à vie longue. Livingood J. J. et Seaborg	5
Désintégration de l'azote par des neutrons rapides. Baldinger E. et Huber P	48		5 5
La désintégration du bore par neutrons lents. Goldhaber M., Hill R. D., Kruger P. G. et Stallman F. W.			5
Recherches sur l'action de neutrons lents sur le bore.	48		5
GOOD W. E. et THILL R. D C. P. La répartition angulaire des particules α de B+ ¹ H.	48	Tellure radioactif; nouvelles préparation et séparation des isomères. Seaborg G. T., Livingood J. J. et	
HAXBY R. O. et Allen J. S C. P. La désintégration des isotopes du bore séparés sous bombardement protonique et deutonique. SMITH C. L. et Manager E. P. M.	48	Kennedy J. W)
et Murrell E. B. M	48	C. P. 5. Isomérisme nucléaire de l'élément 43. Seaborg G. T.	
Transmutation du bore par neutrons lents avec émission de particules α et de protons. Fisk J. B C. P.	48	La désintégration des isomères de 106 Ag. Enns T. C. P.	5
Recherche d'un état excité de ¹⁸ C. Richardson J. B. C. P.	49	Bombardement de l'argent par des deutons. Krishnan R. S., Gant D. H. T. et Feather N C. P. 5	5.
Nouvelles mesures des énergies libérées dans les réactions ⁷ Li (p, α) ⁴ He et ⁶ Li (d, α) ⁴ He. Allison S. K.,		Radioactivités produites par le bombardement proto- nique du palladium. Enns T	5:
Skaggs L. S. et Smith N. M. jr	48	La rupture du protactinium (élément 91), Grosse A. v.,	5
N. M. jr	49	Booth E. T. et Dunning J. R C. P. 5 La rupture nucléaire du protactinium. Bohr N. et	5
bore. Lawrance A. M	49	WHEELER J. A C. P.	5

Une determination des périodes du radium C et du thorium C', avec une note sur les retards d'un comp-		L'excitation de rayons γ dans les processus de capture protonique. Curran S. C. et Strothers J. E. C. P.	56
Les périodes de l'actinium B. de l'actinium C' et de	52	Émission de rayons y par le fluor bombardé par des protons. Dee P. I., Curran S. C. et Strothers J. E.	
l'uranium X ₁ , Sargent B. W C. P. L'élément 87 : AcK dérivé de l'actinium, Perey M ¹¹ e M.	52	C. P.	56
C. P.	52	Niveaux d'énergie nucléaire dans ¹⁰ B. Kruger P. G., STALLMANN F. W. et Shoup W. E C. P.	56
Sur le rayonnement du radioélément AcK, Perey M ¹¹ e M. et Lecoin M	52	Existence apparente d'une radiation très pénétrante du radium et de la source radium+glucinium. Nahmias M. E., Hopwood F. L., Banks T. E., Rann W. H. et	
H. et Cauchois Mile Y C. P.	52	GRIMMETT L. G	56
Méthode d'absorption pour déterminer le parcours des atomes de recul. Widdowson E. E. et Gregg S. J.	F.O.	STAHEL E. et GUILLISSEN J C. P.	56 56
Pouvoir d'arrêt du mica pour les rayons alpha de faible parcours. Riezler W	52 52	Les rayons γ du radium E. Gray J. A	56
La diffusion de rayons α dans l'hélium. Devons S. C. P. Lonisation et personne de revens de revens de l'here fleure.	53	Sur les radiations émises par le gadolinium par capture de neutrons lents. Amaldi E. et Rasetti F C. P. Les rayons y de l'ionium. Ward A. G C. P.	57 57
Ionisation et parcours de rayons α dans l'hexafluorure de soufre. Riezler W	53	Rayons y de l'aluminium due au bombardement proto-	0,
Pouvoir d'arrêt et pouvoir d'ionisation par les rayons a dans les gaz. Schmieder K	53	nique. Plain G. J., Herb R. G. et Warren R. E. C. P.	57
Étude du rythme des émissions de particules alpha du polonium. Brenet J	53	Le rayonnement γ du cobalt radioactif. Curtis B. R. C. P.	57
Nouvelles expériences sur le recul du noyau par émission β . Crane H. R. et Halpern J C. P.	53	Rayons γ de l'uranium activé par neutrons. Mouzon J. C., Park R. D. et Richards J. A. jr C. P.	57
Sur l'interprétation des données de la désintégration β . Alichanian A. I. et Berestetsky V C. P.	53	Rayons y différés de l'uranium activé par neutrons. Mouzon J. C. et Park R. D C. P.	57
Évaluation des limites supérieures d'énergie β au moyen de simples données d'absorption. RAJAN J.B.R., CAPRON P. C. et de HEMPTINNE M	53	L'emploi de détecteurs biologiques pour l'analyse spectrale du rayonnement émis par le sel gemme après irradiation par les rayons X. Filippov M. V C. P.	57
Règles de sélection par rayons β et la théorie du méson. Schönberg M	53	Mesure de rayons γ en roentgens. Marinelli L. et Failla G C. P.	57
Un spectromètre de rayons β du type à lentille électro- nique. Witcher C., Haggstrom E., O'Conor J. S. et Dunning J. R	53	Émission de rayons X par les isomères du radiobrome. Roussinov L. I. et Yousephovich A. A C. P.	57
Un spectrographe électronique. HARRIS W. T C. P.	53	La coloration de la biotite par les rayons α. Kürti G. C. P.	57
Spectres β associés avec l'iode. Taps G. E C. P. Le caractère complexe du spectre β de ¹³ N. Lyman E. M.	53	Un effet des radiations γ sur l'albumine d'œuf. Crowther J. A. et Liebmann H C. P.	57
C. P. Les spectres de rayons β du phosphore du sodium et du	53	Action du radon sur les polyméthylènes : cyclobutane et cyclobutène. Heisig G. B C. P.	57
cobalt radioactifs, Lawson J. L	54	Polymérisation des liquides par irradiation avec des neutrons et autres particules. Hopwood F. L. et	
radioactif. Schaeffer W. et Harteck P C. P.	54	PHILLIPS J. T	57
La radiation β de ⁷⁶ As. Weil G. L. et Barkas W. H. C. P.	54	communs en physiologie, Barnett A C. P.	58
Le spectre de rayons β du radium E. Martin L. H. et Townsend A. A	54	Facteurs physiques déterminant l'action biologique de rayonnements. Blackett F. S. et Hollaender A. C. P.	58
Les rayons β et γ de l'actinium et de l'actinium C''. SARGENT B. W C. P.	54	Sur la détonation de l'iodure d'azote sous l'action des	
Spectre β de l'actinium K. Perey M. et Lecoin M. C. P. Coïncidences entre rayons β et γ dans l'indium et le	54	fragments nucléaires de l'uranium bombardé par des neutrons. Fabre P., Magnan C. et Muraour H. C. P.	58
manganèse. Langer L. M., Mitchell A. C. G. et Mc Daniel P. W	54	Fonctionnement initial du cyclotron de 60 pouces au William H. croker Radiation Laboratory, Université de Californie. Lawrence E. O., Alvarez L. W., Bro-	
Les spectres β du ²⁷ Mg, ⁶² Cu et des isomères nucléaires du ¹⁶⁴ Rh. Crittenden E. C. jr	55	beck W. M., Cooksey D., Corson D., Mc Millan E. M., Salisbury W. W. et Thornton R. L C. P.	58
Les spectres de rayons β et γ de ⁶⁴ Cu et ¹⁵² Eu. Tyler A. W	55	Le cyclotron de l'Université de Chicago. Harkins W. D., Newson H. W., Moon R. J., Snell A. H., Slotin	
Radiations des substances radioactives ¹⁸⁸ Au, ¹⁵² Eu, ¹⁰⁸ Ag ⁶⁴ Cu et ¹² N. Richardson R. J	55	L. A., Borst L. P., Simon S. L., Carpenter B. et Bell P. R	58
Recherche de particules β émises lors du processus de rupture de l'uranium. Kennedy J. W. et Seaborg G. T	55	Le cyclotron de l'Institut de Technologie de Massa- chusetts. Livingston M. S., Buck J. H. et Evans E. R	58
Rayons β pénétrants d'uranium activé par neutrons. BARSHALL H. H., HARRIS N. T., KANNER M. H. et TURNER L. A	55	Le cyclotron de Purdue. HENDERSON W. J., KING L. D. P. et RISSER J. R	58
Un détecteur portatif de rayons γ. Marinelli L. C. P.	55	Un nouveau type de tube ionique à basse tension et fort courant pour la production de neutrons. Crane H. R.	58
Calcul des coefficients de conversion interne. Dancoff S. M. et Morrison P	55	et Oleson N. L	30
Les rayons γ de conversion interne de plusieurs éléments radioactifs. Valley G. E. et Mc Creary R. L. C. P.	55	recherches biologiques. Scott G. W. et Haskins C. P. C. P.	58
Sur la conversion interne des rayons γ et X de RaD. AMALDI E. et RASETTI F C. P.	56	Action du pH dans l'entraînement et la concentration de quelques radioéléments. BACHELET M C. P.	58

Étalonnage contrôlé et comparaison par deux laboratoires de mesures concernant la détermination de l'âge géolo-		UBBELOHDE A. R. et WOODWARD I C. P.	60
gique de roches. Evans R. D., Goodman C., Keevil N. B., Lane A. C. et Urry W. D C. P.	58	Rapport préliminaire sur les masses de ¹² C et ¹⁴ N. Asada T., Okuda T., Ogata K. et Yoshimoto S C. P.	60
Sur les soi-disant radiobarytes de Teplitz et Garlsbad. HABERHANDT H	58 59	Concentration du carbone lourd par diffusion thermique. WATSON W. W	60
Détermination radioactive du protactinium dans des	00	Désaccords dans la masse isotopique de ¹² C. Aston F. W. C. P.	60
matériaux siliceux venant de la terre et de météores. Schumb W., Evans R. D. et Hastings J. L C. P. L'influence de noyaux de condensation sur la teneur	59	Les masses de ⁶ Li, ⁷ Li, ⁸ Gl, ⁹ Gl, ¹⁰ B et ¹¹ B. Allison S. K. C. P.	61
radioactive de l'oyaux de condensation sur la teleur radioactive de l'atmosphère. Wait G. R C. P. Détermination de la teneur en radium d'algues. Wiesner	59	La constitution isotopique de Ct, Yt, Lu et Ta. Dempster A. J	61
R C. P. Sur la détermination de la teneur en radon et en thoron	59	La répartition isotopique et le poids atomique de l'europium. Lichtblau H	61
de volumes d'air clos. Rumpf E., Fogy W. et Fröh- LICH W	59	Propriétés thermodynamiques des alcools hexyliques. III. Le méthyl-2-pentanol-3 et le méthyl-3-pentanol-3. Hovorka F., Lankelma H. P. et Axelrod A. E. C. P.	61
de Fairmount-Park. Bohn J. L. et Hadig F. H. G. P. Manures de redicectivité sur certaines conv. de l'êle	59	G. 1.	01
Mesures de radioactivité sur certaines eaux de l'île d'Ischia. Imbc G	59	3. Structure et propriétés des molécules.	
2. Propriétés des atomes. Poids atomiques.		Mesures de poids moléculaires et de poids « cybotactiques de substances résineuses et cristallisées. Bender H. L. C. P.	5
Sur la théorie de la séparation des isotopes par la diffu-		Poids moléculaire du β-amylose extrait de l'amidon de blé. Beckmann C. O. et Landis Q C. P.	5
sion thermique. Furry W. H., Clark J. R. et Onsager L. C. P. Séparation chimique des isotopes de l'hydrogène.	4	Poids moléculaire de l'α-amylodextrine (érythro-granulose) de l'amidon de pomme de terre. Beckmann C. O. et Landis Q	6
REYERSON L. H., JOHNSON O. et BEMMELS C. C. P. Le rapport deutérium-hydrogène. I. Les densités des	5	Vitesse de diffusion et poids moléculaire. I. Les limites de validité de l'équation de diffusion de Stokes-Einstein, Friedman L. et Carpenter P. G C. P.	6
eaux naturelles de sources variées. Greene C. H. et Voskuyl R. J C. P. Le rapport protium-deutérium et le poids atomique de	5	Vitesse de diffusion et poids moléculaire. II. Effet du pH sur la dimension des particules dans des solutions de	
l'hydrogène. Swartout J. A. et Dole M C. P. La constance de 40K. Brewer A. K C. P.	5 5	gélatine. Friedman L. et Klemm K C. P. L'extension de la théorie de la coordination. I. Configuration des composés simples des éléments typiques.	6
Isotopes du potassium dans les roches à phosphate et dans les sols. Brewer A. K	5	TSUCHIDA R C. P. Densité électronique effective et comportement chi-	6
mutations nucléaires. YATES E. L C. P. Différences de packing fraction pour quelques éléments	5	mique. Tseou H. F	6
lourds, Graves A. C	5 59	Sur les complexes ammonio-mannito-dimolybdiques. Détermination de la consitution de l'ion complexe par titrage conductrimétrique. Soubarew-Chatelain Z. C. P.	6
La séparation de gaz par centrifugation. Beams J. W. C. P.	59	Étude quantitative de la méthode de distribution radiale appliquée à l'interprétation des diffractions d'électrons	
La concentration des isotopes du chlore par centrifugation. Skarstom C., Carr H. E. et Beams J. W. C. P.	59	par les molécules des gaz. Degard C C. P. Sur la structure du pentachlorure de phosphore en relation avec l'encombrement sphérique des atomes,	6
Ultracentrifugeuse pour liquides. Masket A. V., Linke F. W. et Beams J. W	59	Moureu H., de Ficquelmont A. M., Magat M. et Wetroff G	6
La méthode de concentration d'isotopes par centrifuga- tion de vapeurs. Beams J. W. et Skarstrom C. C. P. Une méthode thermo-gravitationnelle pour la séparation	60	Preuve de la structure cyclique de certains composés organiques de la série aliphatique. Smith H. A. et Mc Reynolds J. P	7
de gaz et d'isotopes. Brewer A. K. et Bramley A. C. P.	60	Arrangement des substituants dans les dérivés de la cellulose. Spurlin H. M	7
Méthode thermique pour la séparation des isotopes. Bramley A. et Brewer A. K	60	Étude, au moyen de la diffraction des électrons, de la structure du benzène, de la pyridine, de la pyrazine, du	
BONNER T. W C. P.	60	butadiène-1.3, du cyclopentadiène, du furan, du pyrrole et du thiophène. Schomaker V. et Pauling L.	and the same of th
8He dans l'hélium. ALVAREZ L. W. et CORNOG R. C. P. Fonctionnement des isotopes de l'hydrogène dans la distillation de l'éthanol, Widiger A. H. et Brown W. G. P. C. P.	60	C. P. Polarisations diélectriques des solutions de méthanol dans le dioxane 1, 4. Moment polaire du méthanol.	7
Sel de Rochelle à eau lourde. Holden A. N., Kohman G. T., Mason W. P. et Morgan S. O C. P.	60	BENOIT J. et NEY G C. P. Les propriétés magnétiques de la myoglobine et de la ferrimyoglobine et leur influence sur le problème de	1
Concentration de l'isotope lourd de l'oxygène par distil- lation de l'eau, et analyse isotopique de l'eau, Bropsky		ferrimyoglobine et leur influence sur le problème de l'existence d'interactions magnétiques dans l'hémo-globine. Taylor D. S	7
A. E. et Scarre O. C. P. Séparation des isotopes du brome par centrifugation. Humphreys R. E	60 60	Susceptibilité magnétique à basse température du fluorure manganeux. Bizette H. et Belling Tsai. C. P.	7

Inactivité optique de la gélatine à l'état adsorbé sur les surfaces de séparation liquide-liquide, et application à la mesure de l'adsorption. MARWANI G. S. et SIDHWA J. B	7	III. Les parachors de quelques sels de magnésium, stron- tium et baryum et les parachors atomiques de ces éléments et du radium. Lakhani J. V. et Daroga R. P. C. P.	
Phototropie et isomérie photochimique du point de vue magnétique. Bhatnagar S. S., Kapur P. L. et Hashmi M. S		L'influence réciproque des valences dans l'atome de carbone. Förster T	61
Propriétés optiques et structure du camphre cyané. Mathieu J. P. et Ronayette M	8	Arrangement spatial des atomes, I. Configuration de l'azote à l'état trivalent. Singh B. K C. P. Poids moléculaire du sol et du gel de la gomme crue de	61
L'équilibre entre le paranitrure de phosphore (PN), et les molécules biatomiques PN, déduit du spectre de bandes. Moureu H., Rosen B. et Wetroff G.		l'hévéa. Kemp A. R. et Peters H C. P. Déterminations de poids moléculaires et mesures de pression de vapeur pour le sélénium. Neumann K.	61
C. P. Les bandes d'absorption des complexes métalliques. V. Les sels complexes des éléments transitoires.	8	et Lightenberg E	
TSUCHIDA R. et KASHIMOTO S C. P. Absorption ultraviolette des corps solides polymorphes.	8	Mésomérisme et orientation. Baddeley G C. P.	
Berron A	8	La structure et les énergies de quelques molécules de carbures d'hydrogène. Lennard-Jones J. E. et Coulson C. A	62
normaux. Milazzo G	8	Corrélation entre l'énergie de dissociation, la distance internucléaire et l'ordre de liaison pour les liaisons C—C. Douglas-Clark C. H	62
Émission de rayonnement ultraviolet et thermolyse de	8	Formation des molécules HeH ⁺ . M'EWEN M. B. et ARNOT F. L	62
l'azoture de thallium. Audubert R. et Racz C. C. P. Sur l'émission du rayonnement ultraviolet par l'électrolyse de solutions d'acide azothydrique et d'azoture	8	Une discussion du point de vue de la mécanique quantique sur la liaison carbone-chlore dans les dérivés de substitution chlorés de l'éthène et du benzène. KETELAAR J. A. A	
de sodium. Audubert R. et Verdier E. T C. P. Spectres d'absorption ultraviolets de vapeurs de l'acide	9	Remarques sur le calcul de la longueur de la liaison du méthane. Taylor H. A. et Burton M C. P.	62
salicylique et du salicylate de lithium. Chong Shin- Piaw	9	Laskowski L. et Burk R. E C. P.	62
Rotation interne et résonance pour les hydrocarbures. Gorin E., Walter J. et Eyring H C. P.	9	Fonction potentielle des dérivés halogénés des molécules d'éthane et d'éthylène. Verleysen A C. P.	62
Bandes infrarouges et association pour quelques composés hydroxylés. Thompson H. W C. P. Les fréquences d'oscillations des nitrates. WILLIAMS D.	9	Sur le rayon, le mode d'action et la mobilité du groupe polaire OH dans les alcools. Wolf K. L C. P. Redétermination de la distance fluor-fluor dans le	63
et Decherd L	9	bifluorure de potassium, Helmholz L. et Rogers M. T. C. P.	63
luminescence des éléments rares. Servigne M. C. P. Étude de la transmission de quelques nitriles dans	9	Stéréochimie de composés minéraux complexes. V. La réaction des carbonates avec le chlorure de dichloro-di- propylènediamine cobaltique. Nouvelle méthode pour déterminer les configurations relatives. Ballar J. C. jr	
l'infrarouge lointain. Barchewitz P. et Parodi M. C. P.	9	et Mc Reynolds J. P	63
L'absorption dans l'infrarouge très proche de quelques dérivés du naphtalène. Barchewitz P C. P. Sur le spectre infrarouge de l'acide ascorbique. Heintz E.	9	des phospho- et arséni-dodécamolybdates et des phospho- et arséni-dodécatungstates d'ammonium, de potassium et de thallium. FERRARI A. et NANNI O.	
C. P. Spectre Raman et structure des acides chlorique.	9	C. P. La structure des sels de cuivre de quelques complexes	63
bromique et iodique. Fonteyne R	10	cyanurés. I. Structure des sels de cuivre des hexacyanures de cobalt et de chrome. Rollier M. A. et Arreghini E	63
bromure de cadmium. Obtention du spectre Raman complet du cadmiotétrabromure. Delwaulle M. L., François F. et Wieman J	10	Sur la configuration spatiale des complexes du platine et du palladium. Jensen K. A C. P.	63
Sur le spectre Raman de la molécule de phosphonitrile trimère (PNCl ₂) ₃ . De Ficquelmont A. M., Magat M.	10	Distribution électronique dans les cristaux OZn. James H. M. et Johnson V. A C. P.	63
et Ochs M ¹⁰ L	10	Structures moléculaires du fluorure de sulfuryle et du fluorure de thiophosphoryle. Stevenson D. P. et Russell H. jr	63
CANALS E. et COLLET H	10	Rotation interne dans le trichloroéthane-1.1.2. TURKE- VICH A, et BEACH J. Y C. P.	64
CABANNES J. et DAURE P	10	Structure moléculaire de l'éthanal. Stevenson D. P., BURNHAM H. D. et SCHOMAKER V C. P.	64
IRANY E. P	10	Étude au moyen de la diffraction électronique des structures moléculaires du chlorure d'éthyle, du bromure	
C. P. La détermination des parachors des sels inorganiques en solution et leur structure. I. Sels de potassium. II.	10	d'éthyle, du chlorure d'isopropyle, du bromure d'isopropyle, du méthylchloroforme et du chlorure d'isocrotyle. Beach J. Y. et Stevenson D. P C. P.	64
Autres sels minéraux en solution aqueuse. Lakhani- J. V. et Daroga R. P	10	Étude au moyen de la diffraction électronique des structures moléculaires des dibromures-2.3 méso et racémiques. Stevenson D. P. et Schomaker V.	CA
en solution et leur structure. II. Quelques sels de lithium, sodium et rubidium et parachors atomiques des éléments ci-dessus et du césium. Lakhani J. V. et Daroga R. P	10	C. P. Structure de l'aldéhyde formique d'après les diagrammes de diffraction électronique. Stevenson D. P., Lu Valle J. E. et Schomaker V C. P.	64

obtenues par la méthode de diffraction électronique. Lu Valle J. E. et Schomaker V C. P.	64	samarium et d'europium en solution aqueuse à 25°. MASON C. M., HICKEY J. W. et WILSON W. K. C. P.	67
Études de diffraction électronique sur l'oxyde de trimé-		Magnétisme et chimie organique. MULLER E C. P.	67
thylamine et la diméthyle-sulfone et leurs conséquences quant à la longueur des liaisons de coordination. LISTER M. W. et SUTTON L. E C. P.	64	Mesures magnétiques sur l'hexaphényldigermane. Sel- wood P. W	67
Les vibrations normales et la configuration de l'hydra-	0-1	Vue d'ensemble sur les différentes manifestations magné- tiques; leurs applications, en particulier en chimie	
zine. I. Calcul par la théorie des groupes. Schäfer K. C. P.	64	organique. Klemm W	67
Étude des formes allotropiques du soufre par la méthode de diffraction aux rayons X. II. Das S. R. et Ghosh K.		Lonsdale K	68 68
Diffraction d'un courant de molécules chimiques. Krejczy W.:	65 65	Stéréochimie de composés minéraux complexes. IV. L'introduction de molécules organiques racémiques	
La diffraction des rayons X par l'étain et le chlore liquides, GAMERTSFELDER C C. P.	65	dans des ions complexes optiquement actifs de cobalt et de chrome. Bailar J. C., jr Stiegman C. A., Balthis J. H. jr et Huffman E. H C. P.	68
Examen du spiropentane à l'aide d'interférences de rayons cathodiques. Rogowski F С. Р.	65	Pouvoir rotatoire du lactate de zinc. Maclay W. D., Hann R. M. et Hudson C. S	68
Application à des molécules intéressantes de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. Deslandres H. C. P.	65	Sur la synthèse dissymétrique relative et la dispersion rotatoire des cobalticomplexes des aminoacides. LIFSCHITZ I	
L'analyse structurale et les liaisons chimiques, V. Structure des réseaux moléculaires déterminée par l'analyse de Fourier, Caglioti V. et Giacomello G.		L'absorption des mélanges solides O ₂ —N ₂ et O ₂ —Ar dans la région de 2400-2800Å. Рвікнотко А С. Р. Spectre d'absorption du benzène lourd entre 2730	
С. Р.	65	et 2250 Å. SPONER H C. P.	68
Moments dipolaires en phase gazeuse du chlorure de thionyle, du chlorure de sulfuryle, de la diméthyle-sulfone et du thiophosgène. Coop I. E. et Sutton L. E.		L'absorption de benzènes substitués dans l'ultraviolet. SKLAR A. L	68
C. P. Moments dipolaires et structure de l'ozone du silicobro-	65	HENRI V. et PICKETT L. W C. P. Spectres d'absorption ultraviolet de quelques dérivés	68
moforme et du dichlorogermane. Lewis G. L. et Smyth C. P	65	1.2-benzanthracène. Jones R. N	68
Moments dipolaires et structure de certains composés nitrés et de quelques amines. Lewis G. L. et Smyth C. P	65	Spectres d'absorption. III. Les spectres de l'anthracène de l'octahydroanthracène et du perhydroanthracène, dans l'ultraviolet. Heertjes P. M. et WATERMAN H. I	69
Moments dipolaires et structures de composés chlorés du germanium, du chrome, du sélénium et du tellure. SMYTH C. P., GROSSMANN A. J. et GINSBURG S. R.		Le spectre d'absorption de l'acétone lourde en solution dans l'hexane. Korchagin L. W. et Pjontkowskaja M. A C. P.	69
Rotation moléculaire et polymorphisme des halogénures	66	Étude spectrale sur les arylamines et leurs chlorhydrates. Wohl Mile A C. P.	69
de butyle-t. Baker W. O. et Smyth C. P C. P. Une discussion du point de vue de la mécanique quantique des constants de la mécanique quantique de la mécanique quantique de la mécanique quantique de la mécanique quantique de la mécanique quantit de la mécanique quantique de la mécanique quantit de la mécanique de la mécanique quantit de la mécanique de la m	66	L'absorption dans l'ultraviolet des sels de diazonium. Wohl M ^{lle} A	69
tique des moments dipolaires du monochlorobenzène et du chlorure de vinyle. Ketelaar J. A. A C. P.	66	Sur la notion du chromophore. Kortüm G C. P. Sur l'attribution des bandes électroniques dans les	69
Moments dipolaires et structure moléculaire des méthylet éthylcarbonates. Thomson C C. P.	66	spectres des solutions. II. Absorption de la lumière par les composés nitrés et les oximes aliphatiques. III.	
Influence directrice du moment électrique sur la substi- tution dans le noyau benzénique. Svirbelly W. J. C. P.	66	Absorption de la lumière par les acides nitreux et nitrique, leurs esters et sels. Kortum G C. P.	69
Le benzyle, molécule oblique. Cadwell C. et Lefèvre W. C. P.	66	Le spectre d'absorption du chlorure de nitrosyle. Goo- DEVE C. F. et KATZ S C. P.	69
Structure et fusion des cétones à longue chaîne. Oldham J. W. H. et Ubbelohde A. R	66	Preuve de l'existence d'un iodure de sélénium. Mc Cul- Longh J. D	69
Moment dipolaire des acides aminobenzoïques dans le dioxane. Blaricom L. Van et Gilbert E. C C. P.	66	Les spectres d'absorption et les électrons optiques des ions trivalents des terres rares. Dolejsek V. et Zadkevic C	69
La détermination des moments dipolaires en phase vapeur. I. Appareil perfectionné. CROVES L. G. P.	66	Polarisation et changement de couleur par adsorption sur des substances superficiellement actives. II.	
La détermination des moments dipolaires en phase vapeur. II. Les moments des alkylbenzènes et des alkylcyclohexanes. Baker J. W. et Groves L. G.		Weitz E. et Schmidt F	70 70
C. P. Le magnétisme et l'étude des métaux. Vogt E C. P.	66 67	Effets des ions des séries lyotropes sur les spectres d'absorption infrarouge de l'eau. Buswell A. M.,	
Susceptibilités magnétiques des oxydes métalliques, spécialement ceux de chrome et du manganèse. Bhatnagar S. S., Cameron A., Harbard E. H.,		GORE R. C. et RODEBUSH W. H C. P. Le spectre rotationnel pur dans l'infrarouge lointain et la structure moléculaire de la vapeur d'eau lourde.	70
KAPUR P. L., KING A., et PRAKASH B C. P. Recherches magnéto-chimiques. Complexes de métaux lourds de la phtalocyanine. Senff H. et Klemm W.	67	Fuson N., Randall H. M., et Dennison D. M. C. P. Étude de l'absorption infrarouge. VIII. Acide azothy-	70
C. P. Influence de l'eau sur les constantes magnétiques des	67	drique. Buswell A. M., Mc Millan G. W., Rodebush W. H. et Wall F. T	70
terres rares. Cabrera B	67	Fréquences d'oscillation des nitrites. WILLIAMS D. C. P.	70
α hexahydraté, dans le spectre infrarouge court. Ingersoll L. R., Rudnick P. et Slack F. G. C. P.	67	Spectre d'absorption infrarouge du trifluorure de bore. Gage D. M. et Barkers E. F	7(

miques. IX. Diméthylacétylène C ⁴ H ¹⁰ . Crawford B. L		L'effet Raman des composés de la pyrône et la résonance électronique. Wolkenstein M. W. et Syrkin J. K. C. P.	73
Structure de la molécule du tétrachloroéthylène. Duchesne J. et Parodi M		Études sur l'effet Raman. Esters de l'acide carba- minique. Wagner J C. P.	73
Étude de l'absorption infrarouge de quelques glycols et éthoxyalcools. Wall F. T. et Claussen W. F. C. P.	70	Études sur l'effet Raman; corps azotés XIV : amides, urée, chlorhydrate de guanidine. Reitz A. W. et	
Le spectre d'absorption infrarouge de la vapeur de phénol. Williams V., Herman H. C. et Hofstadter R C. P.		Wagner J	73 73
La bande infrarouge à 7525 Å de l'acide formique. THOMPSON H. W		Études sur l'effet Raman, XVI: produits de condensation d'aldéhydes et d'amines. Kahovec L C. P.	73
Spectres de vibration et structure moléculaire. VII. Étude des vapeurs de quelques acides gras dans		Spectres Raman d'amines gazeuses. Kirby-Smith J. S. et Bonner L. G	73
l'infrarouge lointain. HERMAN R. C. et HOFSTADTER R. C. P. Nouvelles études sur les spectres d'absorption dans	71	Anomalie dans la chaleur spécifique du phosphate de potassium dihydrogéné au point supérieur de Curie. Bantle W. et Scherrer P	73
l'infrarouge des acides gras. Herman R. C. et Hof- stadter R	71	Les chaleurs spécifiques de quelques acides aliphatiques et de leurs sels d'ammonium et la chaleur atomique de l'azote. Satoh S. et Sogabe T C. P.	73
Le spectre d'absorption infrarouge de la méthylamine. Owens R. G. et Barker E. F C. P.	71	Parachor du bromure d'aluminium dans le benzène. Poppick I. et Lehrman A	73
Le spectre d'absorption infrarouge des vapeurs de méthylamine. CLEAVES A. P	71	Viscosités des liquides et relations avec le poids et le volume moléculaire II. Lewis D. T. et Morgan A. R.	
rouge photographique. Bonner L. G., Cleaves A. P. et Sponer H	71	C. P. Viscosité des composés de soufre et son volume-limite.	73
Spectre infrarouge de la méthylamine. Thompson H. W	71	Loutschinski G. P. C. P. Chaleur spécifique de quelques halogénures d'éthylène.	74
Spectre d'absorption infrarouge de la méthylamine en phase vapeur. Cleaves A. P. et Plyler E. K. C. P.	71	RAILING W. E	74
Étude de l'absorption infrarouge. IX. Liaison hydro- gène dans les composés de l'azote. Buswell A. M., Downing J. R. et Rodebush W. H C. P.	71	du méthane au point λ . Schallamach A C. P. Quelques propriétés de composés à longue chaîne considérée comme fonction de la longueur de cette chaîne.	74
Bandes de vibration-rotation de quelques molécules dans l'infrarouge photographique. Thompson H. W.		Huggins M. L C. P.	74
C. P. Spectres d'absorption infrarouges de quelques acides	71	4. Constantes physiques des corps.	
organiques, du dibenzoyl méthane et de molécules semblables. Wall F. T. et Claussen W. F C. P.	72	Recherches expérimentales sur la purification et les critères de pureté des étalons physico-chimiques	
Étude infrarouge de la molécule de porphyrine. Vestling C. S. et Downing J. R	72	organiques. Gillo L	74
Contribution à la connaissance du peroxyde d'hydro- gène et de ses dérivés. III. Sur le spectre Raman O ₂ D ₂ et O ₂ DH. FEHER F	72	de baryum. Blewett J. P., Liebhafsky H. A. et Hennelly E. F C. P. Densité, dilatation thermique, tension de vapeur et	74
Spectres Raman de l'acide nitrique en solution dans l'éther et le chloroforme. Desmaroux J., Chédin J. et Dalmon R	72	indice de réfraction du styrolène; densité et dilatation thermique du polystyrolène. Patnode W. et Scheiber W. J	74
Spectre Raman du triméthyl-antimoine. Rosenbaum E. J. et Ashford T. A C. P.	72	Nouveaux points de vue sur la cohésion des composés simples, III, Stevels J. M C. P.	74
Études sur l'effet Raman; esters de l'acide borique. KAHOVEC L	72	Sur les relations P-V-T et une équation d'état pour la vapeur non saturée du méthanol, Lashakov L. M.	
Effet Raman de solutions de nitrate de samarium. SIBAIYA L. et VENKATARAMIAH H. S C. P.	72	С. Р.	74
Spectres Raman d'acétylènes. II. Déplacements et facteurs de dépolarisation pour le phénylacétylène et		5. Physique cristalline.	
ses dérivés du type C ₆ H ₅ C=CR. Murray M. J. et CLEVELAND F. F	72	Études sur le vieillissement et la coprécipitation. XXVIII. Ions bivalents avec l'ortho hydrate ferrique	
Études sur l'effet Raman. XCVII. Benzènes polysubs- titués. XII. Observations sur les dérivés para. Paulsen O	72	en milieu ammoniacal. Kolthoff I. M. et Oversholser L. G	11
Études sur l'effet Raman. XCVIII. Benzènes polysubsti- tués. XIII. Analyse des spectrés para. Kohlrausch K. W. F. et Paulsen O C. P.	72	La coprécipitation du chlorure d'argent avec du bromure d'argent colloïdal et floculé. Kolthoff I. M. et Eggertsen F. T	11
La structure de p-diphénylbenzène et son spectre Raman, Mukerji S. K. et Singh L C. P.	72	Mâcles du quartz α après séjour temporaire sous la forme β . Perez J. P	11
Structure fine des raies Raman du tétrachlorure de carbone, Menzies A. C	72	Potentiels d'écoulement dans le sulfate de baryum et antagonisme ionique. RUYSSEN R C. P.	11
Effet Raman du dibromo-difluorométhane et du dibromo-chlorométhane. Glockler G. et Leader G. R	73	Expériences sur l'adsorption effectuées avec un échan- tillon de sulfate de baryum mis à notre disposition par M ¹¹⁶ de Brouckère. Kolthoff I. M. et Bushey	
Spectres Raman du phényl-1-propyne-1 et de l'acide		A. H C. P.	11
chloro-2-phényl-1-acétique. CLÉVELAND F. F. et MURRAY M. J	73	Sur les propriétés adsorbantes du sulfate de baryum. Brouckère L. de	11

Mc Gillavry C. H., Nijveld H., Dierdorp S. et		C. P.	7
Karsten J	11 12	Détermination exacte des constantes cristallines au moyen de rayons électroniques pour différentes	
Structures de fluorures complexes. L'heptafluoco-	12	grosseurs de cristaux. Boochs H C. P.	7
lombate et l'heptafluotantalate de potassium. Confi- guration des ions heptafluocolombate et herpafluo-		Défauts réticulaires dans les cristaux des halogénures d'argent. Seitz F C. P.	7
tantalate. Hoard J. L	12	Théorie de la rupture électrique des cristaux ioniques.	7
La structure cristalline de l'enneahydrate du bromate de néodyme. Helmholz L C. P.	12	II. FRÖHLICH H C. P. Couleur de la célestine. FRIEND J. N. et ALLCHIN J. P.	1
Étude des cristaux de p-nitraniline et de p-nitrotoluène		C. P.	7
par la méthode aux rayons X du cristal tournant. Prasad M. et Merchant R. N	12	Les spectres d'absorption des ions permanganate, chro- mate, vanadate et manganate dans les cristaux.	~
Détermination de la structure spatiale des cristaux de o- et p-benzotoluide par la méthode aux rayons X du		Teltow J C. P. Grande anisotropie de la conductivité électrique du	7
cristal tournant. Prasad M. et Khan A. B C. P. Structure des matières céramiques poreuses. Tavasci B.	12	graphite. Krishnan K. S. et Ganguli N C. P. La variation de la rupture électrique de cristaux uniques	70
C. P.	12	avec la température. Buehl R. C. et Hippel A. C. P.	77
Une théorie de la structure liquide. IRANY E. P. C. P. Relation entre la fluidité, la température et la constitution	12	La conductibilité électronique de la magnétite (O ₄ Fe ₃)	
chimique des liquides purs. BINGHAM E. C. et STOOREY S. D	12	et son point de transition aux basses températures. Verwey E. J. W	7'
Recherches piézométriques. V. Contribution à l'étude sous pression des liquides anisotropes. Robbe-		Preuve diélectrique de la rotation moléculaire dans les cristaux de certains composés non aromatiques.	_
RECHT J C. P.	13	White A. H. et Bishop W. S	7'
Sur le mécanisme de la déformation et sur la structure fine de la cellulose hydratée. Hermans P. H C. P.	13	cristaux de certains dérivés benzéniques. White A. H., Biggs B. S. et Morgan S. O	7'
Structure en réseau de la cellulose gonflée étant hydratée. HERMANS P. H	13	Influence de la taille des cristaux phosphorescents sur le	
Étude par la diffraction des rayons X du gonslement de		rayon d'action des particules α. Allard J. et Destriau G	78
fibres cellulosiques par plusieurs hydroxydes quaternaires d'ammonium. Sisson W. A. et Sauer W. R.		La triboluminescence du sel gemme irradié par le radium. Trinks J C. P.	78
C. P. Construction des matières fibreuses. I. Orientation micel-	13	Données nouvelles sur les propriétés physiques des	(
laire en fonction du degré d'étirement. Ora S. C. P.	13	constituants minéralogiques de la vredenburgite des Indes. Deb S	78
Courbes d'allongement isothermes et adiabatiques du caoutchouc vulcanisé. Hauk V. et Neumann W. C. P.	13	La susceptibilité magnétique et certaines propriétés qui lui sont liées dans les cristaux des sels de terres rares.	
Films frottés de stéarate de baryum et d'acide stéarique. GERMER L. H. et STORKS K. H	13	Penney W. C. et Kynch C. J C. P. Le spectre des raies d'absorption de l'ion bichromate à 20° K. Teltow J	78
Vitrification et cristallisation de molécules organiques et comportement diélectrique des bromures d'iso-		Fonctions de travail de diverses faces de cristaux uniques	
butyle et d'iso-amyle. Baker W. O. et Smyth C. P. C. P.	13	d'argent. Farnsworth H. E. et Winch R. P C. P. Un appareil pour la détermination de l'orientation des	78
Préparation de cristaux uniques de fer, cobalt, nickel		cristaux par rayons X. Haworth F. E C. P. Position occupée par l'activateur dans les phosphores I	7
et de leurs alliages. Cioffi P. P. et Boothby O. L. C. P. La cinétique du grossissement du cristal. Roginsky S.	75	activés par une impureté. Jenkins H. G., Mc Keag A. H. et Rooksby H. P	7:
C. P.	75	Théorie statistique des superéseaux avec intéraction à longue distance. I, Théorie générale. Chang T, S,	
Méthodes et appareils en usage au Bureau des Etalons physico-chimiques. X. La vitesse de cristallisation		C. P.	78
comme critère de pureté des composés organiques. MICHEL J	75	Recherches cristallographiques sur la structure des glaciers et le mécanisme du courant glaciaire. Peruzz	
Sur la vitesse de croissance des cristaux d'iode dans un gaz étranger. Pahl M	75	M. F. et Seligman C C. P. La structure de l'acide fluorhydrique solide. Günther	7
Croissance des cristallites pendant la carbonisation.		P., Holm K. et Strunz H C. P. La structure de l'hydroxyde de potassium aux tempé-	7
BLAYDEN H. E., RILEY H. L. et TAYLOR A C. P. Croissance cristalline du chlorure de sodium sur la	75	ratures élevées. Teichert W. et Klemm W C. P.	7
galène. Benkers M. C. F C. P. Croissance, orientation et préparation de la surface de	75	Les structures cristallines des oxydes de rubidium et de césium. Helms A. et Klemm W C. P.	7
cristaux uniques de cuivre. Gwathmey A. T. et Benton A. F	75	La structure cristalline du fluorochromate de césium. KETELAAR J. A. A. et WEGERIF E C. P.	7
Étude du vieillissement et de la formation des précipités. XXX. Détermination de la surface spécifique du		Structure cristalline de OHLi.O.H ₂ . PEPINSKY R. C. P.	7
bromure d'argent par les méthodes de radioactivité		Structure des fluorures complexes. Hexafluogermanate	
et de matière colorante. XXXI. Vieillissement du bromure d'argent. Kolthoff I. M. et O'Brien A. S.		de potassium et hexafluogermanate d'ammonium. Hoard J. L. et Vincent W. B C. P.	7
C. P. Sur le caractère quasi ondulatoire des précipités pério-	75	La structure cristalline de la modification du salpêtre stable sous pression. Barth T. F. W	7
diques. RAMAN C. V. et RAMAIAH K. S C. P.	76	Réseaux de fluorine à emplacements d'anions vides. ZINTL E. et CROATTO U C. P.	7
Étude sur les anneaux de Liesegang. Ramaiah K. S. C. P.	76	Sur la structure de quelques bihalogénures. Döll W.	1
Sur le mouvement de descente d'un anneau d'un préci- pité à travers les particules d'un précipité d'espèce		et Klemm W	7
différente. SEN B. N. C. P.	76	FEITKNECHT W	7

Al ₃ Zr. Brauer G	80	chouc. Gehman S. D. et Field J. E C. P.	8 3
Recherches aux rayons X sur Cl ₂ LiBi ₃ O ₄ et sur des composés analogues. Sillen L. G C. P.	80	Activité catalytique et orientation cristalline de pelli- cules métalliques. BEECK O., WHEELER A. et SMITH	
La structure cristalline de I ₆ SnRb ₂ et I ₆ SnCs ₂ . Werker W	80	A. E	83
Correction à « examen par rayons X de la structure du nitrure de bore ». Brager A C. P.	80	tées. Smith A. E. et Beeck O C. P. Température de dévitrification de solutions aqueuses.	83
Examen aux rayons X du nitrure de titane. II. Structure de quelques produits intermédiaires formés dans la préparation du nitrure de titane. Brager A C. P.	80	LÜYET B. J	83
La structure cristalline des halogénures de cyanogène. I. La structure de l'iodure de cyanogène. Ketelaar J. A. A. et Zwartsenberg J. W C. P.	90	notable de contraction. III. Kordes E C. P. Blocs de verres silicieux à structure mosaïque. Shishcov	
Structure du dhydrate de molybdocyanure de potassium. Configuration du groupe molybdo-octocyanure. HOARD J. L. et NORDSIECK H. H C. P.	80	N. A C. P. Recherches de stoechiométrie. Étude de l'influence de la structure moléculaire sur la chaleur latente de fusion. Un nouvel état mésomorphe. Vloed A. Van de.	03
Structure cristalline du di-n-propylmonocyanure d'or. Philipps R. F. et Powell H. M C. P.	80	С. Р.	83
Les constantes réticulaires des oxydes des métaux des terres rares. Bommer H	81	6. Cinétique et équilibres chimiques.	
Sur la lautite SAsCu, Weil R. et Hocart R C. P. Polymorphisme des micas et diffusion X des réseaux de	81	Thermochimie.	
silicates. Hendricks S. B C. P. La structure cristalline des paraffines normales à longue	81	Tendances actuelles des études de cinétique chimique. PIONTELLI R	14
chaîne. La forme du groupe > CH ₂ . Bunn C. W. C. P.	- 81	Cinétique de la réaction non explosive et explosive entre l'hydrogène et l'oxygène, sensibilisée par le peroxyde d'azote.II. Elbe G. Von et Lewis B C. P.	14
Etude par les rayons X de la série des polyesters du décaméthylène. Fuller C. S. et Frisch C. J C. P.	81	Effet de sol et effet de milieu pour la réaction entre la chlorhydrine d'éthylène et l'ion hydroxyle. Win-	**
Structure cristalline de la diphénylamine. I. Dhar J. C. P.	81	STROM L. O. et WARNER J. C C. P. Sur la cinétique des hypohalogénites. SKRABAL A.	14
Structure cristalline de l'hydrobromure de glucosamine. Cox E. G. et Joffrey G. A	31	C. P. Cinétique de l'acide hyponitreux. Stel K. et Proisi J.	14
La forme cristalline des p -arsanilates alcalin. Gilta G. C. P.	81	C. P.	14
Propriétés optiques de l'acide sulfamique. BRYANT W. M. D	81	Cinétique de la saponification des esters éthyliques d'acides aliphatiques normaux. Smith H. A. et Levenson H. S	14
Analyse cristalline par rayons X du trans-azobenzène. DE LANGE J. J., ROBERTSON J. M. et WOODWARD. C. P.	81	Cinétique de l'estérification catalysée d'acides aliphatiques substitués par des radicaux méthyle et phényle dans le méthanol. Smith H. A	14
Sur une inégalité concernant les sommes dans les réseaux. RAO B. S. M. et IYENGAR K. V C. P. Sur les variations de structure de l'eau sous l'influence	82	Sur les réactions du type $A_{sol}+B_{gaz}\rightarrow C_{sol}$ et la cinétique de la neutralisation de l'acide benzoïque solide par l'ammoniac gazeux. Markowska M ^{me} D. et Valensi	
des ions dissous. Kujumzelis T. G C. P.	82	G C. P.	14
La structure du potassium liquide. GINRICH N. S. et WALL C. N	82	Effet des groupements polaires sur les vitesses d'estérifi- cation des acides benzoïques substitués avec le cyclo- hexanol. Hartman R. J., Storms L. B. et Gassmann A. G	15
les liquides anisotropes. Zwetkoff W C. P. Diffraction de rayons X par l'éthanol liquide. Harvey	82	La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le	15
G. G	82	platine-carbonyle colloïdal. Sano I	10
tuées par des chlorures de polyvinyle. Fuoss R. M. G. P.	82	B.L	15
Recherches sur la structure réticulaire de la cellulose naturelle. Kiessig H	82	vitesse d'oxydation au point de Curie. Lille R. C. P.	15
Sur les relations entre les réseaux des celluloses naturelle et hydratée. Sauter E	82	Sur l'inflammation spontanée des mélanges d'hexane normal et d'air. Fréling E. et Laffitte P C. P.	15
Influence de la température sur le système cellulose- soude-eau. Sobue H., Kiessig H. et Hess K. C. P.	82	Sur la combustion des mélanges d'hydrocarbures. Mélanges de décahydronaphtalène et de dicyclopen- tadiène. Dumanois P., Reutenauer G. et Prettre M.	
Sur la période le long des fibres de la cellulose sodée, I, SOBUE H	82	C. P. Pouvoir fluorescent des solutions d'uranine en fonction	15
Étude aux rayons X de quelques nouveaux types de rayonne italienne. MILONE M	82	de leur concentration en ions H ⁺ . BOUTARIC A. et Roy M C. P.	15
Fempératures de dévitrification de solutions de séries d'hydrates de carbone. Luyet B. J	83	Radicaux libres et leur importance dans les réactions chimiques. Oliveri-Mandala E	15
Figure de diffraction de rayons X par un sol cristallin de caoutchouc préparé à partir d'une solution éthérée. CLARK G. L., GROSS S. T. et SMITH W. H C. P.	83	Les états intermédiaires dans les réactions à l'état solide : oxydes actifs. HÜTTIG G	16
Sur les combinaisons macromoléculaires. Détermination du réseau du caoutchouc. Sauter E C. P.	83	Recherches sur l'état stationnaire de catalyseurs dans des réactions hétérogènes (II). WAGNER C. et HAUFFE K	16
our la théorie statistique de l'élasticité du caoutchouc et des expériences relatives à la question. Guтн Е.	0.0	Décomposition catalytique de l'eau oxygénée en présence du citrate de fer. Bobtelsky M. M. et Kirson B.	
C. ,P.	83	С. Р.	16

Hydrogénation catalytique homogène. Calvin M. C. P.	16	Relations des phases en équiblire dans le système SiO ₃ Na ₂ —SiO ₃ Li ₂ . Kracek F. C	19
Comparaison entre l'activité catalytique des deux variétés allotropiques du nickel. Le Clerc G. et Lefebyre H C. P.	16	Étude du système acétate de zinc, acide chlorhydrique, acide acétique. Davidson A. W. et Chappell W. C. P.	19
Interaction catalytique de l'acétone et de l'alcool isopro- pylique avec le deutérium sur du platine. Farkas A.		Les systèmes ternaires BrO ₃ K—ClO ₂ K—OH ₂ à 25° et BrO ₃ Na—ClO ₃ Na—OH ₂ à 25 et 50°. Swenson T. et Ricci J. E	20
et Farkas L. C. P. Recherches sur la catalyse hétérogène. II. Étude de la promotion dans l'hydrogénation du benzène. Rosen- HEIM. C. P.	16 16	Étude chimique du système chlorure de calcium- benzoate de sodium-eau. Pepe A. G. et Del Carlo E. A	20
Étude conductométrique des solutions d'ions citriques et ferriques en présence et en l'absence d'eau oxygénée. BOBTELSKY M. M. et SIMCHEN E. A C. P.	17	Étude des systèmes F_2O_3 . ONi $-F_2O_3$. OMg; F_2O_3 . ONi $-F_2O_3$. OCu; F_2O_3 . ONi $-F_2O_3$. OZn. FORESTIER H. et VETTER M	20
Sur le sulfate de calcium de l'eau de mer. II. Solubilité de l'hémihydrate du sulfate de calcium dans l'eau de		Méthode d'analyse physico-chimique par détermination des lignes d'eutexie. Cornec E. et Lенné М С. Р.	20
mer à différentes concentrations entre 65 et 150° C. TORIUMI T., KUWANARA T. et HARA R C. P. Sur le point de transition du sulfate de calcium dans	17	Réfractaires de la série alumine-silice. HARVEY F. A. C. P. Le système ternaire : éthanol, toluène et eau à 25°.	20
l'eau et dans l'eau de mer. Toriumi T. et Hara R. C. P. Sur des phénomènes de transition découverts dans les	17	Washburn E. R., Beguin A. E. et Beckford O. C. C. P.	20
aluns à basse température. Guillien R C. P. La congélation des solutions comme méthode d'inves- tigation de quelques problèmes de chimie pure. XII.	17	Sur quelques méthodes pour la détermination de la vitesse des réactions chimiques en phase gazeuse. SILCOCKS C. G. et TRAVERS M. W C. P.	84
Contribution à l'étude du polymorphisme dans les séries homologues des acétates d'alcools saturés		Sur la vitesse de décomposition de l'hydrure de polonium. ADLER E	84
normaux et des esters éthyliques des acides saturés normaux. Bellinghen R. Van C. P. Suite de l'étude spectrophotométrique de l'hydrolyse	17	Sur une méthode de détermination expérimentale de la vitesse de dissociation du soufre gazeux. Reinhold H. et Schmitt K C. P.	84
des sels ferriques. Cathala J. et Cluzel J C. P. Calcul des constantes de vitesse basiques d'après les constantes de vitesse acides, Maron S. H. et La Mer	17	Discussion sur la décomposition thermique des hydro- carbures. (Trans. Faraday Soc., 1939, 35, 870-874). C. P.	84
V. K	18	Décomposition thermique homogène de quelques hydro- carbures cycliques. KÜCHLER L C. P.	84
système: acide acétique, éthanol, acétate d'éthyle et eau. Tomaghelli A. A	18	Application de la méthode à l'oxyde nitrique pour déceler les réactions à chaînes dans la décomposition des hydrocarbures. STAVELEY L. A. K. et HINSHELWOOD C. N	84
$2OH_2 + 2Cl_2 = 4 ClH + O_2$. SANO K C. P. Un nouvel essai de calcul des températures de combus-	18	La décomposition des hydrocarbures induite par les radicaux libres, RICE F. O. et POLLY O. L C. P.	84
tion, applicable au mélange de vapeur d'alcool, de vapeur d'eau et d'acide chlorhydrique. Calcul de l'enthalpie, de l'entropie, de la capacité calorifique et		La réaction des atomes H avec le propane et mécanisme de la décomposition des paraffines. Steacie E. W. R. et Parlee N. A. D	85
du potentiel thermodynamique de réduction des vapeurs d'éthanol. Zeise H	18	Sur la pyrolyse des paraffines et des oléfines à 2 et 3 atomes de carbone. Travers M. W C. P.	85
d'acide nitrique dilué. Preuve de la dissociation éche- lonnée des bases. Garrett A. B. et Howell W. W. C. P.	18	Sur la cinétique de la décomposition thermique du tétra- méthylméthane (néopentane). GRAY T. J. et TRAVERS M. W	85
Chlore. Capacité calorifique, tension de vapeur, chaleurs de fusion et de vaporisation, entropie. Giauque W. F. et Powell T. M	18	d'oxyde nitrique. TAYLOR H. et JAHN E. P. C. P. Cinétique de la décomposition thermique du formiate	85
Chaleurs de combustion de quelques mono- et disaccharides. Clarke T. H. et Stegeman G C. P.	18	d'éthyle. Makens R. F. et Eversole W. G C. P. Décomposition homogène du chlorocarbonate d'éthyle.	85
Chaleurs spécifiques et chaleurs de fusion et de transformation du tétrabromure de carbone, Frederick K. J. et Hildebrand J. H	19	CHOPPIN A. R., FREDIANI H. A. et KIRBY G. F. jr. C. P. Études cinétiques relatives à des dérivés de l'iode. I.	85
Capacité calorifique et entropie, chaleurs de fusion et de vaporisation et tension de vapeur de la diméthyl-		La décomposition thermique de l'iodure d'acétyle. Jones L. J	86
amine. Aston J. G., Eidinoff M. L. et Forster W. S. C. P. Chaleur de réaction du thiosulfate et de l'ion triiodure.	18	dipropyle, peroxyde d'éthyle acide et peroxyde de propyle acide. Harris E. J	8
ZIMMERMANN H. W. et LATIMER W. M C. P. Dégagement de chaleur dans les réactions organiques.	19	Cinétique de la décomposition thermique des méthylamines. II. TRAVERS M. W. et HAWKES J. A C. P.	86
VIII. Quelques hydrogénations et, en particulier, hydrogénation de carbures acétyléniques. Conn J. B., Kistiakowsky G. B. et Smith E. A C. P.		Contribution à l'étude de la formation de SH ₂ en phase homogène et par catalyse en présence de SAg ₂ . REINHOLD H., APPEL W. et Frisch P C. P.	86
Constantes thermodynamiques du chlorure de brome. La réaction d'équilibre entre l'oxyde nitrique, le brome, le chlore, le bromure et le chlorure de nitrosyle		La cinétique de la réaction entre l'ammoniac et l'oxyde nitrique sur la surface d'un filament de platine. MICHAILOVA E. A	8
et le chlorure de brome. Beeson C. M. et Yost D. M. C. P.		Facteurs de choc en solution. Bell R. P C. P. Sur la transformation ortho-para de l'hydrogène dans	8
Étude thermodynamique de l'acide hyponitreux. LATIMER W. M. et ZIMMERMANN H. W C. P.	19	les liquides diamagnétiques. FARKAS L. et SANDLER L. C. P.	8'
La thermochimie de composés complexes, chlorure et le bromure d'aluminium. Plotnikov V. A. et Iakoubson S. I		Le changement de loi des temps de la formation du chlorate dans les lessives de blanchiment au chlore. Skrabal A	8

Sur la cinetique des lessives de blanchiment. Skrabal A. C. P.	87	Sur la cinétique de décomposition fractionnée des austénites en condition isotherme. JOLIVET H. et	
L'hydrolyse du brome. L'hydratation des halogènes. Le mécanisme de certaines réactions avec des halogènures.	01	PORTEVIN A C. P. Décomposition thermique des cristaux de l'acide de	90
Vitesse de transformation de l'hypoiodite en jodate et	87	baryum. Wischin A	90
mécanisme de la réaction. D'ESTE G C. P.	87	S. Z C. P.	90
Cinétique des additions de chlore, de brome, d'iode, de bromure et de chlorure aux composés oléfiniques. White E. P. et Robertson P. W C. P.	87	Sur la cinétique des réactions avec corps solides comme partie composante. IV. Sur la décomposition ther- mique de l'oxyde de mercure. Erofeev B. V. et	
Cinétique de l'addition de brome aux composés oléfiniques. Walker I. K. et Robertson P. W C. P.	97	Troussova K. J C. P.	90
L'hydrolyse alcaline des chlorures du soufre Cl ₂ S ₂ et Cl ₂ S en solution alcoolique. Holst G C. P.	87 87	Diffusion et dissociation des gaz dans les polymères organiques. Barrer R. M	91
Hydratation du bromure de carbonatopentammine cobaltique. Lamb A. B. et Stevens R. G C. P.	87	Diffusion activée dans les membranes. BARRER B. M. C. P.	91
La vitesse de réaction des halogénures de méthyle avec les ions halogènes en solution dans le méthanol.	•	Cinétique de la formation de films d'oxygène sur le tungstène. Morrison J. L. et Roberts J. K. C. P.	91
Moelwyn-Hughes E. A C. P.	88	Sur la cinétique d'oxydation du cobalt. Chatelet M. et Jouan R C. P.	91
Cinétique de la poly-estérification: étude des effets du poids moléculaire et de la viscosité sur la vitesse de réaction. FLORY P. J	88	Sur la vitesse de nitration des carbures de calcium. Fransk H. H. et Endler H C. P.	91
L'hydrolyse du diéthoxyméthane. Leininger P. M. et Kilpatrick M	88	cinétique des réactions en présence de corps solides. Il et III. Étude de la cinétique de la réduction des azo- tures de fer par l'hydrogène. Jerofejev B., Kobosev	
Sur la vitesse d'hydrolyse des esters de l'acide nitreux. Skrabal A., Zahorka A. et Weimann K G. P.	88	N., Rogojavlenskaja A. et Proskarnine K. C. P.	91
Mécanisme de l'hydrolyse des esters inorganiques. HERBERT J. B. M. et BLUMENTHAL E C. P.	88	La vitesse de dissolution du fer dans les acides. Abramson M. B. et King C. V	91
Cinétique des réactions des molécules filiformes en solution. I. Saponification alcaline de l'acétate de vinyle polymérisé. LEE S. et SAKURADA I C. P.	88	La diminution des bulles gazeuses dans les liquides et son action sur la vitesse de dissolution des métaux dans les liquides avec dégagement d'hydrogène et sur l'entraî-	
Vitesses relatives d'alcoolyse de certains p-nitroben- zoates de radicaux arylalcoyles, King L. F C. P.	88	nement dans les chaudières. Schnurmann R. C. P. Sur la théorie des réactions entre solides. XXIII.	92
Mécanisme de la dimérisation de l'éthanol catalysée par les acides. Brown W. G. et Widiger A. H C. P.	88	Réactions aux hautes températures, Jander W. et Herrmann H	92
Transposition de Claisen. Étude cinétique de la transposition de l'éther allylique du paracrésol en solution dans l'éther diphénylique. KINCAID J. F. et TARBELL D. S. C. P.	88	Mise en évidence expérimentale de l'excitation rotation- nelle incomplète des gaz diatomiques à température et pression ordinaires. Lewis B. et Elbe G. Von C. P.	92
Effet de la substitution sur le noyau et sur la chaîne	00	Influence du peroxyde d'azote sur l'inflammation en deux temps des hydrocarbures. Kane G. P C. P.	92
latérale sur l'ioduration catalysée par l'ion oxonium des dérivés de l'acétophénone. Zucker L. et Hammett L.P	89	Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicy- cliques. II. Inflammation des hydrocarbures aroma-	
Cinétique de l'ioduration de l'acétophénone dans des solutions sulfurique et perchlorique, Zucker L. et Hammett L. P	89	tiques aux basses températures. Burgoyne J. H. C. P. Recherches sur les flammes de mélanges CO—O ₂ —VI.	92
Relation fonctionnelle entre les constantes de l'équation d'Arrhénium; formation des séries de sels d'ammo-		Oxydation photochimique de CO au voisinage de la région d'auto-inflammation. Kondratjewa H. et Kondratjew V	92
nium quaternaire dans les mélanges benzène-nitro- benzène. Raine H. C. et Hinshelwood C. N. C. P.	89	Contribution à l'étude des carburants. Louis M. C. P.	93
Cinétique de la sulfonation du nitrobenzène par l'anhy-	00	Carburants et plombtétraéthyle. Ramoniro F C. P.	93
dride sulfurique. Vicary D. K. et Hinshelwood C. N. C. P.	89	La composition des poudres sans fumée à la lumière de l'essai manométrique de Haid. Tonegutti M. et Brandimarte E	93
Incrément critique des réactions d'ions. IV. Influence de la constante diélectrique et de la force ionique. Rampino L. et Svirbely W. J C. P.	89	Sur la vitesse de détonation des mélanges d'explosifs solides avec des liquides non explosifs. Urbanski T.	
Incrément critique des réactions d'ions. V. Influence de la constante diélectrique et de la force ionique.		et GALAS T	93
SVIRBELY W. J. et Lander J	89	polarisabilité sur l'énergie d'activation. Adadurov J. E. et Sedaschevo E. G	93
par la quinine, l'hydroquinine et la cinchonine dans l'acide sulfurique dilué de 0° à 60°. HEIDT L. J.	90	Mécanisme d'excitation de l'azote dans le ciel nocturne. CABANNES J. et AYNARD R	93
C. P. Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. V. L'influence des différents modes de réaction sur la	90	hydrocarbures. Barrow R. F., Pearson T. G. et Purcell R. H	93
polymolécularité. Schulz G. V C. P.	90	Discussion sur les réactions des radicaux hydrocarbonés. (Trans. Faraday Soc., 1939, 35, 897-899) C. P.	93
Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. VI. La répartition des poids moléculaires dans les polysty- rolénes. Schulz G. V. et Dinglinger A C. P.	90	La stabilité des biradicaux hydrocarbonés et leurs réactions. BAWN C. E. H. et Milsted J C. P.	94
Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. VII. Polymérisation thermique du styrolène dans différents solvants. Schulz G. V., Dinglinger A. et		Sur le mécanisme de recombinaison des radicaux hydro- xyle dans la décharge électrique à travers la vapeur d'eau. Kondratjew V	94
HUSEMANN E C. P.	90	Cinétique des radicaux libres OH déterminés par leur	
Mécanisme des réactions de polymérisation : polymérisation du styrène et du méthylacrylate, Norrish R. G. W. et Brookmann E. F	90	spectre d'absorption. V. Détermination spectrosco- pique de la constante de vitesse. Oldenberg O. et Rieke F. F	94

Répartition de l'excitation de fluorescence de l'europium bivalent dans le fluorure de calcium et du samarium bivalent dans le sulfate de calcium. Eckstein H. J. H La catalyse par les acides ou préactions gazeuses. II. La décons gazeuses. II. La décons gazeuses.	oar les bases dans les composition de divers	98
Le rayonnement mitogénétique au cours de la formation	P. et BURNETT R. le G. C. P.	98
de précipités peu solubles. Rabinerson A. I. et Remarques sur la loi d'action de Wladimirskaya M. A	С. Р.	98
Excitation de phénomènes de polymérisation par irradiation mitogénétique. Gurwitsch A. et L C. P. Mesure et calcul statistique de l'é D ₂ +SH ₂ =H GRAFF D., CLUSIUS K. et KRUIS	$I_2 + SD_2$	98
Interprétation du rayonnement mitogénétique comme « fluorescence sensibilisée ». Gurwitsch A. et L. C. P. 94 Le mécanisme des réactions d'éch le deutérium et les oléfines. Twic	nange catalytique entre	98
Sur les processus de volume et de surface pendant l'oxydation de l'azote dans la décharge de l'arc. I. Sur l'oxydation de N ₂ dans la décharge lumineuse. Kono-	ne normal et le cyclo-	98
VALOVA B. A. et Kobosev N. I	М С. Р.	98
fluorescence de solutions aqueuses. Stroughton R. W. et Rollefson G. K	М С. Р.	99
thermique de l'aniline, Vartanian A. T C. P. 95 Bok L. D. C. et Geib K. H	C. P.	99
Notes sur la chimiluminescence du nitrate de diméthyle- diacridylium. Тамамизні B. et Актуама H C. P. Sonoluminescence et chimiluminescence due au son. Réactions d'échange de l'hydrogè rapport avec la réactivité dans le sation. Brown W. G. et Eberly	es réactions de conden- K C. P.	99
HARVEY E. N	RG S C. P.	99
systèmes conjugués. Evans M. G	ne des amines aroma-	
Étude de la catalyse acide dans l'ammoniac liquide. III. LETANG N. J Échange entre l'hydrogène léger et	t l'hydrogène lourd sur	99
santonine par les acides amides, les phénols et autres acides phénols. IV. La cinétique de l'ammonialyse de la Réactions d'échanges thermique	et photochimique du	99
pilocarpine dans l'ammoniac liquide en présence de sels d'ammonium, Markova G. S. et Schattenstein A. I	. I. Bromure de butyle	99
Catalyse acide dans les solvants non aqueux. VII. Le réarrangement de la N-bromo-benzanilide dans le chlorobenzène. Beil R. P. et Lidwell O. M C. P. 96 Le mécanisme de l'hydrolyse des e acides; l'estérification et l'écharacides carboxyliques. Robert	nge d'oxygene pour les	0.0
Mécanisme de l'énolisation de dérivés de l'acétophénone catalysée par les acides, Zucker L. et Hammett L. P. C. P. 96 Cinétique de l'échange d'oxygène et l'eau. Roberts I. et Urey H.	entre l'acide benzoïque	99
Catalyse acide pour les amines. II. Effet catalytique de divers sels de butylammonium sur l'aminolyse du phénylacétate d'éthyle dans la n-butylamine anhydre. GLASOE P. K., KLEINBERG J. et AUDRIETH L. F. Étude de l'échange entre un mét tion en utilisant les indicateur B. V	rs radioactifs, Rollin C. P. 1	100
C. P. 96 Downs W. R	C. P. 1	100
sur le platine. Farkas A. et Farkas L C. P. 97 de l'ammoniaque dans l'eau. Sur l'empoisonnement des catalyseurs au point de vue des WYNNE-Jones W. F. K	EVERETT D. H. et C. P. 1	100
centres actifs spécifiques. VII. Cinétique de déshydratation de l'éthanol sur l'aniline. VIII. Orientation des molécules des alcools de la série homologue C [*] H ⁽²ⁿ⁺²⁾ O Equilibre et cinétique de l'isomé dichloroéthylène catalysée par Dickinson R. G	l'iode, Wood R. E. et	100
dans leur déshydratation sur l'oxyde d'aluminium. La réduction du chlorure cuivre Bork A. C. et Tolstopiatova A. A	eux et du chlorure de ingron J. R. et Town-	
Sur l'empoisonnement des catalyseurs au point de vue des centres actifs spécifiques. IX. Influence de l'introduction de groupes méthyle dans la molécule des le carbone. Sür P	ntoxyde de niobium et	101
duction de groupes méthyle dans la molécule des alcools de la série homologue C ⁿ H ⁽²ⁿ⁺²⁾ O sur l'énergie d'activation de la déshydratation sur l'oxyde d'aluminium. Bork A. C. et Tolstopiatova A. A. C. P. 97	s sulfures métalliques. ulfure de fer par hydro-	101
Sur l'action phosphatasique des hydrogels. Bamann E. C. P. 97 Extraction de l'ion ferrique de so par l'éther de dichloréthyle; formatique de so par l'éther de de dichloréthyle; formatique de so par l'éther de de dichloréthyle; formatique de so par l'éther de	olutions chlorhydriques	101
Fondements de la fermeture catalytique en anneau des hydrocarbures à chaîne ouverte. Taylor H. S. et Étude thermodynamique du syst	tème antimoine-plomb.	101
Turkevich J	stème antimoine-zinc.	101
hydrates ferriques. Quartaroli A	e et Seltz H C. P. 1	101
CANNERI G. et Cozzi D C. P. 97 et d'équilibre à partir de donné Sensibilisation des réactions entre l'hydrogène et l'oxy- ULICH H	ées thermodynamiques.	101
gène par le peroxyde d'azote, Norrish R. G. W. et Dainton F. S	benzènes, cis et trans.	

STRUM H. D. et Tate J. T C. P.	101	Etude des carbures métalliques par carburation des métaux au moyen du méthane. III. Schenck R.,	
Des nouveaux systèmes de bandes des vapeurs de halo-		MEYER K. et MAYER K C. P.	104
génures d'argent et un nouveau calcul thermody- namique de leurs énergies de dissociation. Metropolis N. et Beutler H	101	Diagramme fer-niobium-carbone au-dessous de 1050° (alliages riches en fer). Eggers H. et Peter W. C. P.	104
Chaleur de décomposition du thioxyde de chlore et énergie de la liaison oxygène-chlore. Goodeve C. F. et	101	Le système cobalt-manganèse-aluminium. Le système nickel-manganèse-aluminium. Köster W. et Gebhardt E C. P.	104
MARSH A. E. L	102	Le système fer-tungsture de fer-titanure de fer. Vogel R.	* 0 *
Chaleur spécifique, chaleur de sublimation et constante de tension de vapeur du tantale. Langmuir D. B. et Malter L	102	et Ergang R	104
Capacité 'calorifique du bioxyde de titane entre 68 et	102	Ti-Fe ₂ . Vogel R. et Wallbaum J C. P. Le système fer-soufre-vanadium limité aux composés	104
298°K. Les propriétés thermodynamiques du bioxyde de titane. Mc Donald H. J. et Seltz H C. P.	102	SFe et SV. Vogel R. et Wüstefeld A C. P. Le système fer-chrome-sulfate de chrome-sulfure de fer.	104
Capacité calorifique de l'oxyde de nickel entre 68 et 298°K et propriétés thermodynamiques de l'oxyde. Seltz H., De Witt B. J. et Dc Donald H. J. C. P.	100	Vogel R, et Reinbach R C. P. Les tensions de vapeur partielles de l'eau et de l'ammo-	104
Chaleurs de mélange pour un système de trois substances. FISCHER V	102	niac dans le système eau-acide phosphorique-ammo- niac. Huey C. S. et Tartar H. V C. P.	104
Sur la thermochimie des paraffines et des alcools aliphatiques. Blanck H. C	102	Recherche sur l'équilibre du système ClNa-ClO $_3$ Na-OH $_2$. LINARI A	105
Données thermiques sur des composés organiques. XIX.	102	Sur les cristaux mixtes dans la série des sulfates magnésiens. Benrath A. et Neumann E C. P.	105
Données modernes de combustion pour quelques com- posés non volatils contenant du carbone, de l'hydro- gène et de l'oxygène. Richardson J. W. et Parks		Le système SO ₄ Li ₂ —(SO ₄) ₃ Al ₂ —OH ₂ à 0°. Horan H. A. et Skarulis J. A	105
G. S. C. P. Propylène. Capacité calorique, tension de vapeur, cha-	102	Relations d'équilibre de phase dans le système Si O ₃ Na ₂ —Si O ₃ Li ₂ —Si O ₂ . Kracek F. C C. P.	105
leurs de fusion et de vaporisation. La troisième loi de la thermodynamique et l'équilibre d'orientation dans le solide. Powell T. M. et Giauque W. F C. P.	102	Les courbes de fusion du sulfocyanure de potassium avec le chlorure, le bromure ou l'iodure de potassium. DINGEMANS P	105
Entropie et capacité calorifique du propylène. Crawford B. L., Kistiakowsky G. B., Rice W. W., Wells A. J. et Wilson E. B	103	Recherches physico-chimiques sur la structure des verres. I. La réfraction moléculaire des verres ternaires phosphatés, silicatés et boratés. Kordes E C. P.	105
Entropie du cyanogène, Capacité calorifique et tension de vapeur du liquide et du solide. Chaleurs de fusion et vaporisation. Ruehrwein R. A. et Giauque W. F.		Remarque sur un mémoire précédent concernant la réfraction moléculaire des verres. Biltz W. et Weibke F	105
C. P.	103	Le système réciproque de sels;	200
Entropie de l'acide cyanhydrique. Capacité calorifique, chaleur de vaporisation et tension de vapeur. Polymérisation de la liaison hydrogène du gaz dans les chaînes de longueur infinie. Giauque W. F. et	400	$SO_4CO + 2 CIK = Cl_2CO + SO_4K_2$. Benrath A. et Ritter G	105
RUEHRWEIN R. A	103	7. Photochimie. Photographie.	
zine et de l'hydrate d'hydrazine. Hughes A. M., Corruccini R. J. et Gilbert E. C C. P.	103	Influence de l'absorption graduelle de la lumière dans	0.0
Les relations pression-volume-température pour les solutions. II. Coefficients énergie-volume de l'aniline, du pitre horafre du phorafre et du chloroben.		l'exposition photographique. Silberstein L. C. P. Mécanisme du développement. I. Effet de l'oxydation des produits. Période d'induction. James T. H. C. P.	20
du nitrobenzène, du bromobenzène et du chlorobenzène. Gibson R. E. et Loefler O. H	103	Contribution à l'analyse de développateurs photographiques. Schwarz G. Schouwenaars M C. P.	20
Comportement au point de vue de la loi des phases de systèmes aqueux concentrés d'un électrolyte colloïdal type: l'oléate de sodium Vold R. P C. P.	103	Gels de silice obtenus par divers acides. Effet de la con- centration et des mélanges sur le temps de durcisse-	20
Sur l'équilibre hétérogène dans les mélanges binaires à pression de vapeur maximum. Vogel R C. P.	104	ment. Davis H. L. et Hay K. D C. P. Effet de non électrolytes sur la durée précédant le durcis-	34
Diagrammes du cobalt avec bore, arsenic, zirconium et tantale. Köster W. et Mulfinger W C. P.	104	sement des gels de gélatine. Friedmann L. et Shearer W. N	34
Le système manganèse-aluminium. Köster W. et Bechtold W	104	Importance des mesures de viscosité dans la recherche de la constitution des solutions colloïdales. PHLIP-	21
Le diagramme d'équilibre fer-niobium. Eggers H. et Peter W		POFF W C. P. La viscosité de mélanges d'agar et de saponine. Ruyssen R. et Rowan J C. P.	34
Le système fer-niobium. Vogel R. et Ergang R. C. P. Le système fer-rhénium. Eggers H C. P.	104 104	Relation entre la viscosité et la grandeur des particules.	
Le système Cl ₂ Hg—Br ₂ Hg. Meerman P. G. et Scholten W. C. P.	104	Hauser E. A. et Le Beau D. S C. P. La viscosité des matières. Danes V C. P.	34
Étude de quelques équilibres chimiques relatifs aux sulfures minéraux. Schenk R. et Forst P C. P.		Étude diélectrique du système gélatine-eau. Dispersion anormale dans l'eau orientée. Fricke H. et Jacobson L. E	34
Acétométallates. II. Axétozincate. Lehrman A. et Skell P C. P.	104	Influence de la force ionique et du pH sur la mobilité	
Équilibre vapeur-liquide. IV. Mélanges tétrachlorure de carbone-cyclohexane. Scatchard G., Wood S. E. et		d'électrophorèse. Davis B. D. et Cohn E. J C. P. Cataphorèse en milieux isolants. Gemant A C. P.	34 34
		dictipator obe our annual about the carrier and the carrier	
Mochel J. M. C. P.		Sur la méthode de la charge mobile pour la détermination	
Le système binaire phénylhydrazine-p-chlorophénol. Puschin N. A. et Dimitrijevitch G. M C. P. L'intersection des lignes de jonction dans les diagrammes			35

Variation de la vitesse de cataphorese des halogenures d'argent en présence de différents colorants. Indra M. K		solutions aqueuses de sulfate d'uranyle. HEIDT L. J. C. P.	10
Sur l'énergie d'interaction mutuelle de deux particules colloïdales hydrophobes. Dube G. P. et Levine S.		Dégradation des structures de cellulose orientées par la lumière ultraviolette polarisée. Mason C. W. et Rosevear F. B	
C. P. Calcul de la taille des particules dans les hydrosols		Photosynthèse des carbohydrates à partir d'acide carbo- nique. Baly E. C. C	
stratifiés d'alumine. MILLER M. A		Rendement quantique de synthèse photochimique dans la Chlorella. II. Petering H. G., Duggar B. M. et	
Sur les groupements d'atomes des radiocolloïdes. Chamié M^{n_e} C		Daniels F C. P. Un photocalorimètre. Le rendement quantique des	10
Rupture de tubes de verre par des pâtes thixotropes. Cowdrey G. W. et Smith M. L C. P.	35	photosynthèses dans les algues. Magee J. L., Witt de T. W., Smith E. C. et Daniels F C. P.	10'
Influence de la fréquence sur l'effet électro-optique de colloides. NORTON F. J	35	Étude des réactions des leucocyanures de matières colorantes du triphénylméthane. I. Mécanique de la	
Dépolarisation de la lumière diffusée par quelques solutions colloïdales. Boutaric A. et Breton J C. P.	35	réaction dans l'obscurité qui suit la photolyse du leucocyanure de vert malachite. GERMANN F. É. E. et GIBSON C. L	10
Effets électro-optiques dans les colloïdes de bentonite. MUELLER H	36	Sur les compteurs photoélectriques à photocathode d'iodure cuivreux, remplis de vapeur d'éthanol.	101
Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. V. Influence de la thixotropie. Sata N. et Naruse N. C. P.	36	ILKOVIC D	108
La stabilité des émulsions. I. Émulsions stabilisées au moyen du savon. King A. et Mukherjee L. N.	0.0	Développement par l'hydroquinone. James T. H. C. P. Sur une variation spontanée de l'image latente photo-	108
C. P. Action des sels de cuivre sur les émulsions stabilisées par l'oléate de sodium, Martin A. R. et Hermann R. N.	36	graphique. Urbach F. et Wolinski A C. P. Influence de la pression et du développement sur l'image	108
C. P. Propriétés de former des poussières. Andreasen A. H.	36	latente photographique solarisée. Reardon H. J. C. P.	108
M., Hofman-Bang N. et Rasmussen N. H C. P. Adsorption d'aérosols par les liquides. Engelhard H.	36	Formation de l'image latente aux basses températures. BERG W. F	108
et Schillke W	36	Analyse graphique de l'exposition photographique et nouvelle équation théorique de la courbe caractéristique. Webb J. H	108
processus de purification (filtration, dialyse, électrolyse et leur emploi cumulatif). Manegold E. et Kalauch K C. P.	36	Méthodes et instruments pour la détermination des rapidités photographiques par la mesure des pentes relatives des caractéristiques. Tuttle C C. P.	108
Systèmes capillaires. Le potentiel de dialyse. Manegold E. et Kalauch K	36	La loi de réciprocité en photographie pour les basses tem- pératures. Evans C. H. et Hirschlaff E C. P.	108
Systèmes capillaires aux interfaces gaz-liquide. Knöll H. C. P.	36	Écart de la loi de réciprocité en photographie pour les faibles intensités. Webb J. H. et Evans C. H. C. P.	109
Émission de rayonnement ultraviolet et thermolyse de l'azoture de fer. Racz C	105	Standardisation de la sensitométrie photographique basée sur la loi d'addition. Kreveld A. Van C. P.	109
Sur la décomposition des azides métalliques. Mott N. F. C. P.	105	Variations de sensibilité à la surface d'une plaque photographique. Paulsen O. et Reitz A. W C. P.	109
Photolyse de l'azométhane et de mélanges d'azométhane et d'acétaldéhyde. Blacet F. E. et Taurog A. C. P.	106	Sur la sensibilité d'émulsions photographiques pour électrons de 50 à 100 ékV. Marton L C. P.	109
La réaction entre l'oxyde nitrique et quelques radicaux azoteux libres. Bamford C. H C. P.	106	Recherches sur la sensibilisation optique des halogé- nures d'argent. VII. Sensibilité spectrale et spectre d'absorption des couches sensibles de bromure	
L'influence de l'oxyde azotique sur la décomposition photochimique de l'iodure de méthyle. IREDALE T.	106	d'argent. Natanson S C. P.	109
Décomposition photochimique des composés solides hydrogénés aux basses températures. Farkas L., Hirohberg Y. et Sandler L	106	8. Solutions. Mélanges liquides.	
Études photochimiques. XXIX. La décomposition de la diéthylcétone aux courtes longueurs d'onde. Compa-		Recherches sur la coacervation. II. Pression osmotique. DOBRY A	21
raison de l'acétone, de la méthyl-éthylcétone et de la diéthylcétone vers 3000 Å. Ells V. R. et Noyes W. A. jr	106	Étude physique des solvates non aqueux. III. Tension de vapeur de solutions de bromure de zinc dans l'éther	
L'oxydation photochimique de l'ion nitrite par le brome. Callow A. E., Griffith R. O. et Mc Keown A.	100	diéthylique. Rowley H. H. et Olson F. V C. P. La tension superficielle des solutions équimoléculaires. Salceanu C. et Mc Cormick M C. P.	21
C. P. Photo-oxydation du pyrrole. Bernheim F. et Morgan J. E		Effet des électrolytes sur la tension interfaciale entre l'eau et la décaline (trans-décahydronaphtalène).	
Photochimie du diiodoacétylène et du tétraiodoéthylène. Tamblyn J. W. et Forbes G. S C. P.		GUEST W. L. et LEWIS W. C. M	21
Rendement quantique de l'hydrolyse de l'acide mono- chloracétique. Smith R. N., Leighton P. A. et		à 35°. CHAKRAVARTI A. S. et PRASAD B C. P. Viscosité et densité des solutions aqueuses de chlorure mercurique à 35°. PRASAD S., CHAKRAVARTI A. S. et	21
Leighton W. G	107	Prasad B	2
Rendements quantiques et cinétiques de la production, sensibilisée par la lumière visible et ultraviolette, de	107	de la formation de barrière de potentiel qui empêche la concentration de molécules à la surface de la solution. Doss K. S. G	2

0.4	Tartar H. V. et Cadle R. D C. P.	112
21	L'emploi du radio-cobalt pour la détermination de la solubilité de ses sels trivalents avec l'a-nitroso-\(\theta\)-naph-	
	tol et le β-nitroso-α-naphtol. Cacciapuoti B. N. et	112
22	Le cobalt radioactif employé comme indicateur pour la	1 154
	détermination de la solubilité de (HO) ₃ CO. CACCIA- PUOTI B. N. et FERLA F	112
100	La tension superficielle des solutions équimoléculaires.	
	Tension superficielle de quelques solutions diluées.	112
109		112
109	aqueuses. Mélanges de carbonate de sodium avec les acides n-caproïque, n-caprylique, n-caprique, lau-	
109		112
	liquides. Dubrisay R C. P.	113
110	Convers L	113
110	Nouvelle méthode pour la détermination de la viscosité des liquides. Salceanu C	113
	Sur la viscosité des solutions diluées d'acide o-nitro-	113
110	Viscosité et densité des solutions aqueuses d'acide sulfu-	113
110	Les électrolytes et la viscosité de solutions de pectine.	
110		113
110	liquides organiques. Cupp S. B. et Rogers H. E. C. P.	113
	Relations de viscosité pour les solutions aqueuses d'oléate de sodium et de divers phénols. Moore R. G. D.	
110	C. P. Recherches sur la viscosité des solutions aqueuses d'élec-	113
110	trolytes forts. IV. Sur la mise en évidence, par visco- simétrie de molécules d'ordre supérieur en solution	
	terres cériques pour la détermination de la basicité,	114
	Phénomène d'adsorption entre phases liquides. Étude	117
111	AUBRY M C. P.	114
111	interfaciale entre l'eau et le cyclohexane. Matthews	
		114
	Srinivasan M. K C. P.	114
111	BIRD L. H. et DALY E. F C. P.	114
111	Quelques propriétés du système dioxane-éthanol. Hor- KINS R. N., VERGER E. S. et LYNCH C. C C. P.	114
	Systèmes liquides binaires. I. Équilibre vapeur-liquide	
111	d'éthyle. Schutz P. W	114
	tions. III. Quelques propriétés thermodynamiques de	
111	mélanges d'aniline et de nitrobenzène. Gibson R. E. et Loeffler O. H	114
111	Solubilité et gonflement des hauts polymères. Brönsted J. N. et Volovartz K	115
111	Systèmes binaires et ternaires séparés en deux couches	
	et Quiquerez J	115
112	9. Electrochimie.	
	Extrapolation des conductivités d'électrolytes forts de	
112	types de valence variés. Owen B. B G. P. La dépendance de la conductance et de la force du	22
112	champ. I. Le picrate de tétrabutylammonium dans l'éther diphénylique à 50°. Mead D. J. et Fuoss R. M.	
	C. P. Sur le déplacement réciproque des électrolytes entraînés	22
	par les précipités. Pinkus A. et Salomon A C. P.	22
	109 109 109 110 110 110 110 110 111 111	TARTAR H. V. et CADLE R. D

Décomposition électrolytique du chlorhydrate d'aniline, de l'iodhydrate d'aniline et de l'iodhydrate de naph-		Anodes pour la production électrolytique du manganese. Pink C. G. et Kolodney M C. P.	
tylamine en solution dans l'aniline. Hodgson H. H. et Marsden E	22	Le dépôt électrolytique du plomb à partir des solutions de sulfamate de plomb avec des agents d'addition.	
Les savons et les composés similaires à longue chaîne, considérés comme des électrolytes semi-forts, simples, en solutions diluées. Mc BAIN J. W	22	Mathers F. C. et Forney R. B C. P. Dépôt de plomb sur les métaux usuels. I. Comportement	25
La constante de dissociation de l'acide hypobromeux. KIESE M. et HASTINGS A. B	22	des bains alcalins avec les cathodes de fer, aux basses densités de courant. Joshi S. et Rao T. V. S C. P.	25
L'effet électrostatique des substituants sur les constantes de dissociation des acides organiques. IV. Acides		Dépôt électrolytique des alliages argent-plomb. Faust C. L. et Thomas B C. P.	
aromatiques. Westhelmer F. H C. P. Ions carbonium et hydrolyse des halogénures d'alcoyle.	22	Porosité de l'argent déposé électrolytiquement sur l'acier. Mathers F. C. et Gilbertson L. I C. P.	26
Ogg A. R. jr C. P. Coefficients d'activité des carbonates de baryum et de	23	Étude de l'influence de quelques facteurs physico- chimiques sur le dépôt électrolytique de l'argent.	9.6
strontium dans des solutions aqueuses de chlorures alcalins. Hogge H. et Johnston H. L C. P.	23	Le déplacement électrolytique de l'or dans des allages	26 26
Constante de dissociation et titrage potentiométrique de l'acide sapoalbinique. Ruyssen R. et Verstraete E. O. K	23	Sur la connaissance de l'électrolyse des sels fondus. Drossbach P	26
E. O. K	23	Piles photovoltaïques : les sensibilités spectrales des électrodes de cuivre, d'argent et d'or dans les solutions d'électrolytes. Clark P. E. et Garrett A. B. C. P.	26
Etude thermodynamique des électrolytes forts dans des mélanges eau dense-eau légère. II. Chlorure de potassium, La Mer V. K. et Noonan E	2 3	La réaction du zinc avec le sulfate de cuivre en solution aqueuse. Straten F. W. van et Ehret W. F. C. P.	26
Les propriétés des électrolytes dans des mélanges d'eau et de solyants organiques. I. L'acide chlorhydrique	20	Sur le mécanisme de la réaction dans l'accumulateur de plomb. Kay Thompson M. de	26
dans des mélanges éthanol-eau et isopropranol-eau de constante diélectrique élevée. Harned H. S. et Calmon C	23	Les accumulateurs au cadmium-nickel. HAUEL A. P. C. P.	26
Polarisation des électrodes à la quinhydrone. Cupr V. C. P.	2 3	Électrocinétique. XXI. Théorie électrocinétique. Potentiel d'écoulement à contre-effet électroosmotique. Lauffer M. A. et Gortner R. A	27
Une note sur la communication de V. Cupr: « Polarisation des électrodes à la quinhydrone ». Ilkovic D. C. P.	23	Recherches sur le potentiel électrocinétique. III. Observations sur le mécanisme de l'apparition de la couche double dipolaire et la signification de la règle de Coehn.	
Nouvelles recherches sur les électrodes de verre. Kratz L	23	IV. Potentiel électrocinétique du soufre en contact avec les alcools. Kanamaru K. et Takada T. C. P.	27
Les bases scientifiques fondamentales de la polaro- graphie. STACKELBERG M	24	Les polyarsénophosphates de sodium et la conductivité spécifique de leurs solutions aqueuses. Bombelli A. A.	
Etudes fondamentales avec l'électrode à gouttes de mercure. II. Le courant de migration. Lingane J. J. et Kolthoff I. M	24	C. P. Conductibilité électrique de solutions contenant de l'hydroxyde de sodium. Mehta	115
Signification thermodynamique des potentiels polaro- graphiques de demi-ondes d'ions métalliques simples déterminés avec l'électrode à goutte de mercure.		S. M. et Kabadi M. B C. P. Conductivité électrique des sels monovalents dans l'acétone. Dippy J. F. J., Jenkins H. O. et Page	115
LINGANE J. J C. P. Recherches polarographiques avec électrode à goutte	24	J. E C. P.	115
de mercure. IX. Titrages avec précipitations et avec des réactions redox. Spalenka M C. P.	24	Propriétés des solutions électrolytiques. XXI. La conductance du picrate de tributylammonium dans le chlorure d'éthylène à 25°. MEAD D. J., Fuoss R. M.	
Influence de la concentration sur le potentiel de réduction, à l'électrode à gouttes de mercure, des colorants monoazoïques sulfonés. Hoang T. N	24	et Kraus C. A C. P. Les conditions de dissociation de l'acide fluorhydrique.	115
Analyse chimique au moyen de l'électrode à goutte de mercure. Perley G. A C. P.	24	Roth W. A. C. P. Solubilité du monohydrate de l'iodate de baryum dans	115
Les potentiels de décomposition pour diverses densités de courant. Kondra O. K	24	des solutions d'électrolytes uni-univalents à 25° et calcul de la constante de dissociation de l'acide iodique, d'après les données de solubilité. Naidich S. et Ricci	
Les potentiels du zinc et du cadmium dans des solutions d'ions étrangers. Lochkarev M C. P.	24	J. É	115
Contribution à l'étude des potentiels dits « d'huile ». EHRENSVÄRD G. et SILLÉN L. G C. P.	24	de solvants organiques. II. Constante d'ionisation de l'eau dans des mélanges contenant 20, 45 et 70 pour 100	445
Nouveau grès pour les usages électrochimiques. Kings- BURY P. C. C. P.	25	de dioxane. Harned H. S. et Fallon L. D C. P. Propriétés des électrolytes dans des mélanges d'eau et	115
Redresseurs de courant pour l'électrochimie. KAESTLE F. L	25 25	de solvants organiques. III. Constante d'ionisation de l'acide acétique dans un mélange eau-dioxane à 70 pour 100 de dioxane. Harned H. S. et Fallon	
Sur la formation des précipités anodiques. Glazunov A. C. P. C. P.	25	L. D. C. P. La seconde constante d'ionisation de l'acide oxalique	116
La vitesse de décomposition du peroxyde d'hydrogène dans les bains de nickelage au sulfate de nickel.		de o à 50°. HARNED H. S. et FALLON L. D C. P. Constantes thermodynamiques de dissociation de l'acide	116
Greene G. U	25	oxalique. Parton H. N. et Gibbons R. C C. P. Constantes thermodynamiques de dissociation de l'acide oxalique dans l'eau et dans des mélanges d'eau et	116
et Rao T. V. S C. P. Le cobalt dans le traitement électrolytique des minerais	25	d'alcool méthylique. Parton H. N. et Nicholson J. C	
de zinc; purification des électrolytes et récupération. CAMBI L	25	La première constante de dissociation de l'acidecarbo- nique. Kauko Y. et Elo H C. P.	

constantes de dissociation de quelques acides organiques à partir de mesures de solubilité. Bhagwar W. J. C. P.	116	simultanée des deux effets connus des protéines produits dans des solutions de cobalt tamponnées. JURKA E	119
Propriétés diélectriques et constantes d'ionisation des amino-acides. CARR W. et SHUTT W. J C. P	116	La méthode polarographique en chimie organique. I. L'électroréduction de peroxyde. Dobrinskaia A. A.	113
Les constantes de dissociation des anilines et des phénols halogénés ou nitrés. Jenkins H. O C. P.	116	et Neumann M. B	119
Constantes de dissociation de quelques nitrophénols dans l'oxyde de deutérium. MARTIN D. C. et BUTTLER J. A. V	116	calomel à partir de l'énergie libre d'hydratation des ions gazeux. Frumkin A	120
Hydrolyse de l'ion stanneux dans des solutions de perchlorates stanneux. GORMAN M C. P.	116	tion. IV. Oxydation au moyen du chlorate de potassium. Singh B. et Singh S C. P.	120
Coefficients d'activité dans des solutions aqueuses con- centrées d'électrolytes forts donnés par une formule		L'électrolyse interne, méthode d'analyse. CLARKE B. L. et WOOTEN L. A	120
contenant le diamètre ionique moyen comme para- mètre simple. I. Théorie et application aux chlorures, bromures et iodures alcalins. Rysselberghe P. van et Eisenberg S	117	Etude des processus de diffusion par électrolyse avec des microélectrodes. Laitinen H. A. et Kolthoff I. M	120
Propriétés des électrolytes dans des mélanges d'eau et de solvants organiques. IV. Nombres de transport		avec des microélectrodes. Laitinen H. A. et Kolthoff I. M	120
de l'acide chlorhydrique dans l'eau et dans des mélanges dioxane-eau de 0 à 50°. HARNED H. S. et Dreby E. C	117	Un nouveau procédé cathodique pour la production de l'eau oxygénée. BERL E	120
Sur les relations entre les effets de massivité des sels et certaines caractéristiques ioniques et atomiques.		Electrodes de charbon poreux. II. Oxydation de l'arsénite de sodium. Janes M	120
VLÈS F. et GEX M	117	Raffinage d'alliages fondus. Drossbach P C. P. L'électrolyse de quelques composés organiques avec un	120
dérée comme des électrolytes colloïdaux. Mc Bain J. W., Dye W. B. et Johnston S. A C. P.	117	courant alternatif. Shipley J. W. et Rogers M. T. C. P.	120
Propriétés des dipicrylaminates. Kielland J C. P. Ions triples et nombre de transport. Dole M C. P.	117 117	Etude de l'électrolyse des solutions de cuprocyanure de sodium. Pérrocelli J. V	120
L'application de la théorie de la cage des liquides au problème de la mobilité des ions. HERMANS J. J. C. P.	117	Dépôt électrolytique d'une couche mince de substances pulvérisées. Boer J. H. DE, HAMAKER H. C. et VERWEY E. J. W	120
Utilisation d'électrodes à membrane zéolithique. Marshall G. E C. P.	118	Influence de la rotation, de la cathode ou du métal déplaçant dans les processus de dépôt électrolytique et de « déplacement » des métaux des solutions de	
Phénomènes irréversibles à l'électrode de thallium. I. Survoltage de l'hydrogène dans l'acide sulfurique. LE BARON I. M. et CHOPPIN A. R C. P.	118	leurs sels. Piontelli R	121
Titrages avec l'électrode de tellure. Brouwer S. de. C. P.	118	rotation de la cathode appliquée aux dépôts métalliques par déplacement. Piontelli R C. P. Action de colloïdes inorganiques sur le dépôt électro-	121
Polarisation électrochimique des électrodes métalliques. I. Mécanisme de la polarisation des électrodes de fer.	118	lytique du nickel. Puri V. S. et Bhatia V. S. C.P. La structure des dépôts électrolytiques lourds de cuivre	121
Electrodes à jodure d'argent et à jodure me cureux.	110	et de nickel. Cuthbertson J. W C. P. Dépôt métallique de cuivre, de cadmium, de zinc et de	121
Vosburgh W. C., Derr P. F., Cooper G. R. et Bates R. G	118	nickel à partir des solutions de thiosulfates. Gernes D. C., Lorenz G. A. et Montillon G. H C. P.	121
électrolyse. DEMERS P	118	Le dépôt électrolytique des métaux à partir des solutions de base d'acide sulfamique et de ses sels. PIONTELLI R.	121
B. et Frumkin A C. P. L'électrode de platine. VII. VIII. Effet de l'empisson-	118	et Guilotto A	121
nement sur la capacité. Slygin A. et Ershler B. C. P. Potentiel de platine des solutions de vitamine C en	118	Phénomènes cathodiques dans l'électrolyse des solutions aqueuses de sels et d'hydroxydes alcalins. PIONTELLI	
contact avec de l'oxygène moléculaire. Bezssonoff N. et Woloszyn M	118	R C. P. Effet Volta et système périodique des éléments. Scarpa	121
Influence de l'histoire antérieure de l'électrode de Pt sur le photopotentiel. Hoja E	118	O	121
Comparaison entre la théorie de l'électrode de verre de B. Nicolsky et la mienne. Dole M C. P.	118	REDLICH O. et KLINGER H C. P. Contribution à l'étude des piles galvaniques avec des	121
Nouvelle théorie du survoltage. Eyring H., Glasstone S. et Laidler K. J	118	électrodes d'aluminium. Brüll L C. P. Théorie des piles à jonction liquide-liquide. Koening	121
Le survoltage de l'hydrogène sur le nickel. Lukowzew P., Lewina S. et Frumkin A C. P.	119	Piles étalons saturées ayant de petits coefficients de température. IV. Addition de divers sulfates de	121
Potentiel de contact d'une pellicule d'iode sur du tungstène. Copley M. J. et Spence R. W C. P.	119	l'électrolyte de la pile Weston. Vosburgh W. C., Derr P. F., Cooper G. R. et Pettengill B. C. P.	121
La signification thermodynamique du potentiel de réduction polarographique. STACKELBERG M C. P. Recherches polarographiques avec la cathode à goutte	119	Une pile voltaïque plomb-iode. Vosburgh W. C. et Dibeler V. H C. P.	122
de mercure. LXXVIII. Le dépôt électrolytique du manganèse des solutions de cyanure. X. Oxydation anodique du tartrate manganeux et son application analytique. Verdier E. T	119	Étude de l'influence de l'antimoine contenu dans l'aliage constituant les grilles, sur le fonctionnement de l'accumulateur au plomb. Mouror P C. P.	122
Recherches polarographiques avec la cathode à goutte de mercure. LXXIX. Recherches sur l'apparition		Sur les compositions de pâtes pour les batteries d'accumulateurs au plomb destinées à l'éclairage. Kooten E. H. van et Brown O. W	122

Gravimétrie de l'accumulateur au plomb. DENINA E. C. P.	122	L'oxydation anodique de l'aluminium. Cuthbertson J. W	
Potentiels aux interfaces huile-eau. Dean R. B C. P.	122	Inclusions de fondant dans les revêtements d'étain	
Le potentiel électrocinétique à la surface solide-eau et ses variations avec la structure cristalline ou micellaire du solide. I. Variation du potențiel électrocinétique		préparés à chaud. Rocquet P	5
dans la transformation de la cellulose hydratée en cellulose naturelle. Kanamaru K. et Takada T. C. P.	122	Étude des réactions cathodiques dans la corrosion	
Le potentiel électrocinétique sur la surface de séparation	144	métallique. HOAR T. P	
du système gaz-solution. I. Cataphorèse de bulles de gaz dans les solutions d'électrolytes inorganques. II. Cataphorèse des bulles de gaz dans les solutions		diques. Chyzewski E. et Evans U. R C. P. Nature de l'impureté cathodique dans la corrosion du	0.0
d'électrolytes organiques tensio-actifs. Bach N. et	122	fer. Brennert S	
GUILMAN A C. P. Sur l'effet motoélectrique. Kaspar J C. P.	123	L'aluminium et les forces hydroélectriques écossaises. MORRISON W. M	
En vue d'une théorie de la couche double électrolytique et de l'adsorption ionique déterminant le potentiel. Kaspar J	122	Composition et fabrication de quelques pièces de monnaies d'argent romaines du 1116 siècle après JC. SMITH E. A. C. P.	100
10. Métaux, Alliages.		Polissage électrolytique du tungstène. Hughes J. M.	123
Solutions solides.		et Coomes E. A	
Préparation et propriétés de la forme hexagonale du nickel. Le Clerc G. et Michel A C. P.	27	M. L. V	123
Spectres d'émission X et structure électronique des alliages Al-Cu et Al-Ni. Farineau J C. P.	27	alliages. Rollier M. A	123
Étude aux rayons X d'alliages argent-cadmium. Owen E. A., Rogers J. et Guthrie J. C C. P.	27	La formation des germes lors de précipitation dans les solutions solides métalliques. Becker R C. P. Sur la structure de solutions solides. Wasatjerma	123
Points de transformation dans les alliages cuivre- palladium. Jones F. W. et Sykes C C. P.	27	J. A C. P.	123
Sur les transformations des fontes austénitiques. Gali-		Contribution à l'étude des alliages des métaux alcalins. Вёнм Е. et Кьемм W	123
BOURG J. et Laurent P C. P. Le durcissement structural des alliages aluminium- argent riches en aluminium. GUILLET L. et GUILLET L. fils C. P.	27 27	L'alliage Na-K, son diagramme de phases en fonction de la température et de la pression et l'influence de la pression sur la résistance de la phase liquide. Kean C. H	1 2 3
Contribution à l'étude de la ségrégation dans les alliages cuivre-argent. Smith S. W. et Watson J. H C. P.	28	Constitution théorique du glucinium métallique. Her-	124
Étude du revenu de la solution solide aluminium magnésium. Calvet J., Guinier A., Jacquet P. et Silberstein A	28	Méthode d'examen aux rayons X des métaux altérables en poudres. Étude du réseau du magnésium aux températures élevées. Raynor G. V. et Hume-	124
Sur les étapes du revenu des solutions solides aluminium- magnésium-zinc et leur durcissement structural.		ROTHERY W C. P. Sur la nature de quelques réseaux intermétalliques.	124
LACOMBE P. et CHAUDRON G. C. P. Propriétés mécaniques après durcissement structural	28	Norbury A. L	124
des alliages aluminium-magnésium à faible teneur en magnésium et en zinc, Herenguel J. et Chaudron		naires. Lipson H C. P.	124
G C. P.	28	Sur l'alliage BiMn. HOCART R. et GUILLAUD C C. P. Au sujet du revenu de la solution solide aluminium-	124
Les laitons de tournage et de taraudage. Cook M. et Davis E C. P.	28	magnésium. Lacombe P. et Chaudron G C. P. Recherches sur les alliages de magnésium. IX. Consti-	124
Essais de fluage des soudures et des joints soudés. Baker W. A	28	tution des alliages avec l'aluminium et l'argent riches en magnésium. Haughton J. L C. P.	124
Un essai de laboratoire pour la détermination de l'aptitude à l'usinage. Kenneford A. S C. P.	28	Alliages nickel-aluminium-cuivre riches en cuivre. III. Effet des traitements thermiques sur la microstruc-	~~~
Notes sur l'usinage de l'aluminium et de ses alliages. DICKIN J. H. et Anderson G. A C. P.	28	ture. Alexander W. O	124
Les propriétés d'usinage des alliages de cuivre. Sallitt		L'évidence de l'existence d'un super-réseau dans l'alliage Ni ₈ Fe. Leech P. et Sykes C C. P.	124
W. B	28	Superstructure de NiFe. Haworth F. E C. P. La constitution des alliages magnésium-plomb riches en magnésium. Vosskühler H C. P.	124
HAUGHTON J. L. et TATE A. E. L C. P. La conductibilité thermique de quelques alliages indus-	28	en magnesium. Vosskuhler H	124
triels de cuivre et de nickel. Donaldson J. W. C. P. La formation du peroxyde d'hydrogène au cours des	28	et Haberstroh A	124
réactions de corrosion. CHURCHILL J. R C. P. Relations entre la structure cristalline et la corrosion.	28	AAVAKIVI B C. P.	125
Derge G. C. P. L'oxydation directe du zinc. Vernon W. H. J., Akeroyd	29	La miscibilité partielle dans les alliages liquides. Cas du système : Pb-Zn-Sn. Mondain-Monval P. et GABBIEL G.	105
E. I. et Stroud E. G C. P.	29	GABRIEL G C. P. La solubilité du plomb dans l'étain. STOCKBURN A.	125
La protection de l'argent par dépôt électrolytique de glucine. PRICE L. E. et THOMAS G. J C. P.	29	C. P. La constitution des alliages du plomb avec de faibles	125
Vitesse de dissolution du zinc et de l'aluminium cathodiques. Caldwell B. P. et Albano V. G C. P.	29	proportions de soufre, de sélénium et de tellure. Greenwood J. N. et Worner H. W C. P.	125
Les propriétés cathodiques du couple zinc-fer dans les robinets à eau chaude. Schikorr G C. P.	29	Le diagramme du point de transition du système zirconium-titane. Fast J. D C. P.	125

Transformation de l'austénite par refroidissement des alliages fer très pur-carbone. Digges T. G C. P.	125	Quelques expériences montrant les variations de réac- tivité en direction des cristaux simples de cuivre.	
Ferromagnétisme de l'austénite. Tarasov L. P. C. P.	125	GWATHMEY A. T. et BENTON A. F	128
Formation d'une texture fibreuse dans des tiges de cuivre travaillées à froid. Vacher H. C C. P.	125	Études électrochimiques de la corrosion de l'acier et du magnésium dans les solutions partiellement inhibées. Benson L. J., Brown R. H. et Mears R. B.	
Les changements de structure du cuivre résultant du laminage à froid avec recuit. Cook M. et RICHARDS T. L	195	C. P. Contribution à l'étude des propriétés de résistance à la	128
Étude de diffusion interne dans les systèmes cuivre-	120	corrosion des aciers au chrome et au manganèse. DE Sy A	128
nickel en poudre comprimée effectuée par mesures de conductivité électrique. Hertzrücken S. et		Les journées de la lutte contre la corrosion. LasNerret J. C. P.	128
Chatalov A	125	Une théorie de la passivité du chrome. Ryan M. A. et	120
de la rapidité de l'effort et de la forme et des dimensions de l'échantillon sur le travail de déformation. MC ADAM D. J. et CLYNE R. W	125	Heinrich H	128
Propriétés élastiques d'un acier chrome-nickel 18/8 soumis à des déformations plastiques. Mc Adam D. J.		Adsorption. Colloïdes.	
et Mebs R. W C. P.	125	Relations tension-surface pour des couches monomolé-	
Soudure à froid de l'argent. II. Duzee G. R. van et Thomas J. M. C. P.	126	culaires d'acides et d'alcools de la série grasse. Nutting G. C. et Harkins W. D C. P.	30
Frottement des métaux purs. Influence des gaz adsorbés. Coefficient de température du frottement. Bowden F. P. et Hughes T. P C. P.	126	Sur l'étude de phénomènes d'adsorption aux interfaces. AUBRY M	30
Mesure de l'auto-diffusion du cuivre. Steigman J., Schockley W. et Nix F. C C. P.	126	Les relations tension-surface et tension-température pour des couches monomoléculaires étalées d'acides myristique et pentadécylique. Nutting G. C. et	
La diffusion de gaz à travers les métaux au point de vue chimique. Simons J. H. et Ham R. L C. P.	126	HARKINS W. D C. P. Interaction moléculaire dans les couches monomolécu-	30
La diffusion de l'hydrogène à travers le fer à la température ordinaire. Boer J. H. de et Fast J. D. C. P.	126	laires : viscosité des liquides à deux dimensions et des solides plastiques. V. Acides gras à longue chaîne.	•
La diffusion de l'hydrogène à travers du cuivre exempt d'oxygène. Ham W. R	126	Boyd E. et Harkins W. D C. P. Propriétés électriques de films multimoléculaires. Race	30
La diffusion de l'oxygène dans le cuivre, Ransley C. E. C. P.	126	H. H. et REYNOLDS S. I C. P. Relations énergétiques dans les transformations de	31
Sur la diffusion par des surfaces de cuivre polies ou corrodées. CRAMER H	126	systèmes à trois dimensions en systèmes à deux. La chaleur latente et l'entropie d'étalement des acides myristique et pentadecylique. HARKINS W. D. et	
Sur les métaux des terres rares. Klemm W. et Bommer H C. P.	126	NUTTING G. C. C. P. Recherches empiriques et théoriques de la vitesse de	31
Densité des métaux des terres rares. Bommer H. et Hohmann E C. P.	126	sorption de gaz par les corps poreux. 1. Wicke E. C. P.	31
Méthode électrique pour l'obtention du point final dans le test au jet pour la détermination de l'épaisseur d'un métal recouvrant un autre métal. LINDSEY A. J. et TERRETT L. E	127	Détermination du pouvoir adsorbant des charbons actifs préparés à partir des noyaux de fruits. Adsorption de l'iode. Matiu A. I. et Maiorovici C C. P.	31
Influence de quelques additions spéciales sur certaines	A 24 1	Charbons activés pour masques à gaz. Gaudini A. et Brambilla M	31
propriétés de la fonte. Bastien P. et Guillet L. fils. C. P. Influence des éléments alliés sur la cristallisation du	127	Représentation et interprétation des résultats relatifs à l'adsorption de diverses classes de composés orga- niques par le charbon en solution aqueuse, Amiot R.	
cuivreII. Additions importantes et rôle joué par la constitution des alliages. Nortнсотт L С. Р.	127	C. P. L'adsorption des acides organiques dans des mélanges	31
Vitesse d'oxydation des aciers déterminée par les cou- leurs d'interférence des films d'oxydes. Mc Adam D. J.		simples et mixtes. Yermolenko N. et Levina S. C. P.	31
et GEIL G. W	127	Adsorption de l'azobenzène cis et trans. Freundlich H. et Heller W	32
trolytique pour l'analyse des films sur les surfaces métalliques. Campbell W. E. et Thomas U. B. C. P.	127	Études sur les séries lyotropes. II. Adsorption de sels par la gélatine. Docking A. R. et Heymann E. C. P.	32
Oxydation sélective des alliages d'aluminium. Dobinski S. et Niesluchowski M	127	Adsorption d'ions ammoniacaux complexes sur un gel de silice. Smith G. W	32
Mécanisme de la corrosion du thallium. Plank E. et Urmanczy A C. P.	127	Etude des réactions des fibres de soie avec les colorants, acides et basiques. Hoffman E. C. et Mack P. B. C. P. C. P.	32
L'effet des réactions cathodiques sur la corrosion des métaux du point de vue de la théorie de la cellule locale, MÜLLER W. J	127	Contrôle physicochimique des propriétés des argiles. SULLIVAN J. D C. P.	32
Observations sur les propriétés d'un acier se corrodant sous contrôle cathodique dans les terrains. Denison	141	Adsorption d'acides par les résines synthétiques. Broughton G. et Lee Y. N C. P.	32
I. A. et Darnielle R. B	127 127	Les composés chélatés comme agents de flottation. Les oximes normales comme agents de flottation. Witt	
Recherches préliminaires sur l'action de l'eau sur les	141	C. C. DE et BATCHELDER F. VON C. P.	32
tubes de cuivre. Tronstad L. et Veimo R C. P.	127	Quelques observations sur les impuretés colloïdales de l'eau distillée. Pennycuick S. W. et Woolcock C. E.	00
Application des mesures électrochimiques à l'étude de la corrosion de l'acier inoxydable 18/8. Brown R. H. et Mears R. B	127	C. P. Sur la formation d'empois d'amidon. II. Analyse photo- électrique et ultramicroscopique, Mesures thermo-	32
Étude électrochimique de la corrosion du fer peint. HARING H. E. et GIBNEY R. B	128	métriques et conductométriques. Küntzel A. et Doehner K С. Р.	32

Sur la formation d'empois d'amidon. III. Relation entre l'hydratation et la formation d'empois. IV. Influence des sels chromiques sur la formation d'empois.		Adsorption de cathions sur le charbon platiné dans une atmosphère d'hydrogène. Petrov S., Burstein R. et Kisseleva P	130
KÜNTZEL A. et DOEHNER K	33 33	Théorie statistique de l'adsorption des molécules diatomiques. CHANG T. S	130
Structure des sels d'or bleus. Björnstähl Y C. P.	33	La surface spécifique des poudres fines. Lea F. M. et Nurse R. W	130
Facteurs oligochimiques qui agissent sur la préparation des sols d'or par la méthode de Zsigmondy. Wernicke R	33	Sur l'apparition d'une coloration dans l'adsorption sur une substance superficiellement activée. Analogie entre	
Études de la formation thixotropique des gels et molybdate de thorium. Prasad M., Мента S. M. et	33	l'effet de l'adsorption et la formation de complexes. Weitz E. et Schmidt F	130
Equilibre des gels. Michaud F C. P.	33	HAMAKER H. C C. P.	130
Sur les propriétés physicochimiques des bentonites des Indes. I. Sen Gupta N. C C. P.	33	Adsorption de l'hydrogène par le cuivre dispersé dans la chaux. Lewis J. R., Hofer L. J. et Whitehead H. C. P.	130
Importance de la dialyse dans l'étude des colloïdes. V. Or colloïdal. VI. Pentoxyde de vanadium colloïdal. DESAI B. N., BARVE P. M. et PARANJPE Y. S. C. P.	33	Dégazage du palladium ayant adsorbé de l'hydrogène. BENNETT F. D	130
La composition de la micelle de platine colloïdal, PENNY- CUICK S. W	33	Détermination de l'absorption d'hydrogène par des fils de platine ou de ses alliages, Adadurov J. E. et Pewny N. J	131
Boue de forage. I. Effet du tannin sur la viscosité. NARAYANA P. I	34	Études d'absorption sur l'émail, la dentine et l'os. Le Fevre-Manly M. et Lévy S. R C. P.	131
Expériences de cours et de travaux pratiques sur les solutions superficielles. DUNKEN H C. P.	128	Études sur le vieillissement et la coprécipitation. XXIX. Vieillissement de l'hydroxyde ferrique en milieu	
Viscosité de systèmes bi-dimensionnels. Boyd E. et Harkins W. D C. P.	128	ammoniacal, avec ou sans ions bivalents. Kolthoff I. M. et Overholser L. G C. P.	131
La production de substances et de films métalliques d'argent, de platine ou de palladium optiquement actifs au moyen de la lumière polarisée circulairement.		Structure de la couche d'adsorption et l'adhérence des particules microscopiques. Buzadel A. van C. P	131
GHOSH J. C. C. P. Sur les différents régimes de prélèvement des lames	128	Recherches expérimentales et théoriques sur la vitesse de sorption des gaz par des corps poreux. WICKE E. C. P.	131
polymoléculaires d'acide stéarique (lames de Lang- muir). Denard L	128	Influence de la formation des micelles sur la flottation. WARK E. E. et WARK I. W	131
Orientations d'atomes et molécules sur des pellicules extrêmement minces. Germer L. H C. P. Influence des films de substances tensio-actives sur la	129	Caractéristiques du mouillage de surfaces solides recouvertes de pellicules adsorbées. BARTELL F. E. et BRISTOL K. E	131
vitesse d'évaporation de solutions. Salarenko S. I. et Baranov M. K	129	Ultrafiltration. IV. Amat M. et Duclaux J C. P. Préparation chimique de suspensions colloïdales dans	131
Évaporation de films moléculaires édifiés sur métaux. GREGG S. J. et Widdowson E. E	129	des solvants non aqueux. I. HCO ₂ H et C ₆ H ₆ . II. Ester, dioxane et acétone. Vernon A. A. et Nelson H. A.	404
Cohésion latérale dans les monocouches de protéines. FOURT L C. P.	129	C. P. L'influence du contact avec l'air ambiant sur les pro-	131
Étude des propriétés des oléates de métaux bivalents. I. Bhatnagar S. S., Kapur P. L. et Hussain A. C. P.	129	priétés de l'eau utilisée pour la préparation de sols d'or par la méthode de Zsigmondy. Wernicke R. et Mendive J	132
Propriétés électriques des couches multiples. Goranson R. W. et Zisman W. A	129	Sol et gel du latex d'hévéa et de caoutchouc cru. Influence de l'oxydation. Kemp A. R. et Peters H.	102
de stéarates de calcium. Zahl P. A., Haskins C. P., Gallacher D. M. et Buchwald C. E C. P.	129	C. P. Formation de précipité périodique en l'absence de gel	132
Caractéristiques électriques de films moléculaires. NORTON F. J	129	étranger. II. Sol d'hydroxyde ferrique obtenu par différentes méthodes. MITTRA R. N C. P.	132
Études sur la gélification et la formation de pellicules. II. Étude de pellicules argileuses. Hauser E. A. et Le Beau D. S	130	Étude de sols de palladium purifiés préparés au moyen de l'étincelle électrique. Pauli W., Hoff W. et Lichtenstern F	132
Contribution à l'étude sur l'adsorption due à une substance insoluble qui se forme au sein de la solution		Électrochimie des sols de platine. IV. La charge de la particule des sols platine-hydrogène. ZIMIN A. et BACH N C. P.	132
du corps à adsorber. Rossi G. et Ragno M C. P. Adsorption du bleu de méthylène par le palmitate de	130	Sur la constitution des hydrosols d'oxyde de titane. THOMAS A. W. et STEWART W. G C. P.	132
sodium solide (forme fibreuse). Mc Bain J. W., Mc Dowell J. M. et Worden M. E C. P.	130	L'influence d'un champ électrique alternatif sur la vitesse de coagulation. I. Sols d'iodure d'argent	102
Sur l'adsorption équivalente des anions et des cathions. BROUCKÈRE L. DE	130	négatifs. II. Sols d'acide tungstique. HERMANS J. J. C. P.	132

TABLE DES AUTEURS

AAVAKIVI B. Voir PERLITZ H C. P.	125	ALEXANDER W. O. Alliages nickel-aluminium-cuivre	
ABBOT C. G. et Mc GANDLISH N. M. Périodicité hebdo-	100	riches en cuivre. III. Effet des traitements ther- miques sur la microstructure C. P.	
madaire dans les précipitations à Washington ABDUL AZIZ S. Voir MUKERJI S. K	126 103	ALICHANIAN A. I. et BERESTETSKY V. Sur l'interprétation	
ABELSON P. Nouveaux produits de la rupture de	100	des données de la désintégration β C. P.	53
l'uranium	43	ALFVÉN H. Sur l'origine de la radiation cosmique	128
ABELSON P. Recherches sur les produits de la désintégration de l'uranium par neutrons C. P.	43	Allais M ¹¹⁶ M. L. Voir Cauchois M ¹¹⁶ Y	81
ABELSON P. Identification des raies X caractéristiques	40	cristaux phosphorescents sur le rayon d'action des	
émises au cours des désintégrations radioactives	64	particules α	
ABRAMSON M. B. et KING C. V. La vitesse de dissolution du fer dans les acides	91	ALLCHIN J. P. VOIR FRIEND J. N C. P. ALLCUT E. A. et EWENS F. G. La conductibilité ther-	77
ADADUROV J. E. et PEWNY N. J. Détermination de	31	mique des matériaux isolants	120
l'absorption d'hydrogène par des fils de platine ou de	404	ALLEN J. A. VAN. Voir ELLETT A C. P.	38
ses alliages	131	ALLEN J. A. VAN, ELLETT A. et BAYLEY D. S. Sections	
champ interne de la molécule et de sa polarisabilité sur		efficaces de la réaction de ${}^{2}H + {}^{2}H \rightarrow {}^{1}H + {}^{3}H$ avec une cible gazeuse	47
l'énergie d'activation	93	ALLEN W. D. et HURST C. Diffusion de neutrons D-D.	
Addison C. C. Discontinuités dans les courbes de tension superficielle	2	C. P.	40
Addison C. C. Activité intersuperficielle des isomères		ALLEN F. Voir Brisbin G. W. F	91
à courte chaîne	69	la conductibilité thermique de l'hélium liquide. II.	38
ADEL A. Nouvelles raies dans le spectre solaire obtenues avec un prisme de sel gemme	46	ALLEN J. F. et MISENER A. D. Les propriétés d'un	
ADEL A. Note sur les oxydes d'azote atmosphériques	127	courant de He II liquide	38
ADELSBERGER U. Voir Scheibe A	22	ALLEN A. J. et Franklin R. G. Arc dans l'hydrogène pour la spectroscopie d'absorption	58
Adhémar R. D'. Théorie du mouvement gyroscopique		ALLEN J. S. Voir HAXBY R. O C. P.	48
des projectiles. Les équations de Mayevski. Les divers amortissements (suite)	17	ALLER L. H., BAKER I. G. et MENZEL D. H. Sur les	0.4
Adler E. Sur la vitesse de décomposition de l'hydrure		processus physiques dans une nébuleuse gazeuse Allison S. K. Les masses de ⁶ Li, ⁷ Li, ⁸ Gl, ⁹ Gl, ¹ ⁹ B et ¹¹ B.	84
de polonium	84	C. P.	61
ADLER F. et HALBAN H. von. Contrôle de la réaction de chaîne impliquée dans la division du noyau d'uranium.		ALLISON S. K., SKAGGS L. S. et SMITH N. M. jr.	
G. P.	45	Nouvelles mesures des énergies libérées dans les réactions 'Li $(p, \alpha)^4$ He et 'Li $(d, \alpha)^4$ He C. P.	48
AEBERSOLD P. C. Production d'un faisceau de neutrons rapides C. P.	39	ALMY G. M. Voir Fuller H. Q	117
AEBERSOLD P. C. La canalisation de neutrons rapides.	0,0	ALTHEIM O. G. von. Action du champ électrostatique sur	5 0
C. P.	41	le quartz amorphe et cristallisé	52
AFZAL M. et VAIDHIANATHAN V. I. Note sur la capillarité et les nappes d'eau souterraines	51	ALVAREZ L. W. et Bloch F. Une détermination quanti- tative du moment magnétique du neutron	111
Agar W. O. Voir Eckersley T. L	96	ALVAREZ L. W. et CORNOG R. Hélium et hydrogène	4.0
Ageno M. Sur l'existence de neutrons secondaires dans		de masse 3. C. P.	46 60
les rayons cosmiques	129	ALVAREZ L. W. et CORNOG R. ³ He dans l'hélium. C. P. ALVAREZ L. W. Voir LAWRENCE E. O C. P.	58
AHAZONI J. Une nouvelle méthode de détermination du rapport e/m pour des vitesses assez grandes	6	AMALDI E. et RASETTI F. Sur la conversion interne des	
AKEROYD E. I. Voir VERNON W. H. J C. P.	29	rayons γ et X de Ra D	56
AKIYAMA H. Voir TAMAMUSHI B C. P.	95	AMALDI E. et RASETTI F. Sur les radiations émises par le gadolinium par capture de neutrons lents C. P.	57
AKKER J. A. VAN DEN. Intégrateur mécanique pour évaluer l'intégrale du produit de deux fonctions et		AMAT M. et DUCLAUX J. Ultrafiltration. IV C. P.	131
son application au calcul des spécifications colorimé-		Amerio A. Un nouveau solarigraphe	45
triques I.C.I. à partir des courbes spectrophotome-	49	AMIOT R. Représentation et interprétation des résultats	
ALBANO V. G. Voir CALDWELL B. P C. P.	29	relatifs à l'adsorption de diverses classes de composés organiques par le charbon en solution aqueuse. C. P.	31
			,

camphre	103	ultraviolet et thermolyse de l'azoture de thallium.	
Ananthasubrahmanyam C. K. Voir Salaruddin M	84	C. P.	8
Anderson G. A. Voir Dickin J. H C. P.	28	AUDUBERT R. et VERDIER E. T. Sur l'émission du rayonnement ultraviolet par l'électrolyse de solutions	
Anderson H. L. et Fermi E. Capture simple de neutrons par l'uranium	43	d'acide azothydrique et d'azoture de sodium. C. P.	9 129
ANDERSON H. L., FERMI E. et HAUSTEIN H. B. Produc-		AUGER P. Les gerbes au point de vue expérimental AUGER P. et DAUDIN J. La partie pénétrante des grandes	120
tion de neutrons dans l'uranium bombardé par neu- trons	43	gerbes de rayons cosmiques	129
Anderson H. L., Fermi E. et Szilard L. Production et absorption de neutrons dans l'uranium C. P.	44	Avramescu A. Étude de la variation en fonction de la température jusqu'au point de fusion de la chaleur spécifique vraie du cuivre et de l'aluminium	38
ANDRADE E. N. DA C. La distribution des vitesses dans un jet liquide dans liquide. II. Jet, plan	19	AWBERRY J. H. Le flux périodique de chaleur dans un	
Andrade E. N. da C. Voir Sossinski S C. P.	2	cylindre creux E. H. Evitraction do l'ion	120
Andreasen A. H. M., Hofman-Bang N. et Rasmussen N. H. Propriété de former des poussières C. P.	36	Axebrod J. et Swift E. H. Extraction de l'ion ferrique de solutions chlorhydriques par l'éther de dichloréthyle; formule du composé du fer dans	
Angus W. R. Spectres Raman des terpènes. Erratum	62	l'éther	101
Aoki H. La diffusion de neutrons rapides de diverses		AXELROD A. E. Voir Hovorka F C. P.	61
énergies C. P.	40	Aynard Mile R. Voir Cabannes J	35
Aoki H. Voir Kikuchi A C. P.	40	AYNARD M ¹¹ R. Voir Cabannes J C. P.	93
Appell W. Voir Reinhold H C. P.	86	Babbitt J. D. Appareil de mesure de la conductibilité	400
Appleton E. V. Variation caractéristique, au cours de l'année, de l'ionisation de la région F ²	14	thermique des matériaux de construction	120
APPLETON E. V. Voir Thomas H. A	47		
Appleyard E. T. S. et Bristow J. R. La conductibilité électrique des couches minces de mercure	3	Babin F. Rendement en rayonnement des systèmes d'antennes	96
APPLEYARD E. T. S., BRISTOW J. R., LONDON H. et		BACCARANI M. Voir Pierucci M	37
MISENER A. D. Supraconductibilité des couches	4	BACH N. Voir ZIMIN A C. P.	132
minces, I. Mercure.	4	BACH N. et GUILMAN A. Le potentiel électrocinétique	
ARAVAMUTHACHARI S. Voir Rao R. S	53	sur la surface de séparation du système gaz-solution. I. Cataphorèse de bulles de gaz dans les solutions	
ARCHIBALD W. J. Chaleur spécifique d'un liquide mono-	82	d'électrolytes inorganiques. II. Cataphorèse des bulles de gaz dans les solutions d'électrolytes orga-	
atomique	119	niques tensio-actifs	122
Ardenne M. v. Sur la possibilité d'étudier la substance vivante à l'aide du microscope électronique	26	BACHELET M. Action du pn dans l'entraînement et la concentration de quelques radioéléments C. P.	58
Ardenne M. v. Notes sur la grandeur de l'erreur chromatique du microscope électronique	26	Bacher R. F. Diffusion élastique de neutrons rapides. C. P.	40
Ardenne M. v. Écrans luminescents monocristallins et ultramicroscopie	26	Bacher R. F. et Swanson D. C. Sur la collimation des neutrons rapides C. P.	39
ARNOT F. L. et HART W. D. Transport d'électrons dans l'argon	7	BACHER W. et WAGNER J. Étude sur l'effet Raman. CI. Dérivés iodés X.CH ₂ .I	73
Arnot F. L. Voir M'Ewen M. B C. P.	62	BACON R. C. Voir Mc BAIN J. W	99
ARREGHINI E. Voir ROLLIER M. A C. P.	63	BADDELEY G. Mésomérisme et orientation C. P.	62
ASADA T., OKUDA T., OGATA K, et Yoshimoto S, Rapport		BADGER R. M. Voir ZUMWALT L. R	117
préliminaire sur les masses de ¹² C et ¹⁴ N C. P. ASAGOE K. Sur des franges d'interférence observées dans	60	BAILAR J. C. jr. et Mc REYNOLDS J. P. Stéréochimie de composés minéraux complexes. V. La réaction	
quelques prismes à double image	99	des carbonates avec le chlorure de dichloro-di-propy- lènediamine cobaltique. Nouvelle méthode pour	
ASAMI Y. et Hori T. Spectre de la décharge en torche Aschenbrenner R. Lampes à parcours électronique	101	déterminer les configurations relatives C. P.	
dirigé et lampes à émission secondaire	6	Bailar J. C. jr., Stiegman C. A., Balthis J. H. jr. et	
ASHFORD T. A. VOIR ROSENBAUM E. J C. P.	72	HUFFMAN E. H. Stéréochimie de composés minéraux complexes. IV. L'introduction de molécules organiques	
Asmus E. Viscosité des solutions aqueuses d'électrolytes		racémiques dans des ions complexes optiquement	
forts polyvalents	50	actifs de cobalt et de chrome C. P.	
Astin A. V. Nature des pertes d'énergie dans les condensateurs à air en basse fréquence	6	Bajpai R. R. et Pant B. D. Nouvelle étude de la région F à Allahabad	84
Aston J. G., Eidinoff M. L. et Forster W. S. Capacité		Baker W. A. Essais de fluage des soudures et des joints	
calorifique et entropie, chaleurs de fusion et de vaporisation et tension de vapeur de la diméthylamine.		soudés	
C. P.		BAKER I. G. Voir Aller L. H	84
Aston F. W. Désaccords dans la masse isotopique de ¹² C	60	BAKER W. O. et SMYTH C. P. Liberté des molécules et points de fusion des halogénures d'alcoyle C. P.	(
ASUNDI R. K. et VAIDYA B. K. Spectres de flamme et		BAKER W. O. et SMYTH C. P. Vitrification et cristalli- sation de molécules organiques et comportement	
d'arc de quelques sels de calcium et de strontium ATEN A. H. W., BAKKER C. J. et HEYN F. A. Transmu-	102	diélectrique des bromures d'isō-butyle et d'iso-amyle. C. P.	
tation du thorium par les neutrons C. P. ATKINS B. E., BASTICK R. E. et IBBS T. L. Diffusion		Baker W. O. et Smyth C. P. Rotation moléculaire et polymorphisme des halogénures de butyle-t C. P.	66
thermique des mélanges de gaz inertes	69	Baker J. W. et Groves L. G. La détermination des moments dipolaires en phase vapeur. II. Les moments	
interfaces		des alkylbenzènes et des alkylcyclohexanes C. P.	66
AUBRY M. Voir Mérigoux R C. P.		BAKKER C. J. Voir Aten A. H. W C. P.	
AUDRIETH L. F. Voir GLASOE P. K C. P.	96	BALAVOINE P. Observations sur la neige	126

BALDINGER E. et Huber P. Désintégration de l'azote par des neutrons rapides	48 126	BARTELL F. E. et BRISTOL K. E. Caractéristiques du mouillage de surfaces solides recouvertes de pellicules adsorbées	131
BALTHIS J. H. jr. Voir BAILAR J. C. jr C. P. BALY E. C. C. Photosynthèse des carbohydrates à partir	68	Bartels J. et Johnston H. F. Principaux caractères des variations magnétiques journalières à Sitka, Chel-	
d'acide carbonique	107	tenham, Tusson, San Juan, Honolulu, Huancayo et Watheroo	131
C. P. BAMFORD C. H. La réaction entre l'oxyde nitrique et	97	Bartels J., Heck N. H. et Johnston H. F. L'indice d'intervalle de trois heures mesurant l'activité géomagnétique.	131
quelques radicaux azoteux libres	106	BARTH T. F. W. La structure cristalline de la modification du salpêtre stable sous pression C. P.	79
d'acide o-nitrobenzoïque	113	BARTLETT J. H. et WATSON R. E. La diffusion élastique d'électrons rapides par des éléments lourds C. P.	38
BAND W. Voir Ch'eng H. I., C	$\frac{124}{72}$	BARTLETT J. jr. Le pouvoir d'arrêt du mercure et de	
BANERJEE A. K. Voir Mitra S. K	40	l'azote pour les électrons des rayons cosmiques. C. P. BARTON C. A. Voir WHITAKER M. D C. P.	3 43
Banerji A. C. et Bhatnagar P. L. Sur l'intensité de l'ionisation dans l'atmosphère terrestre	15	Barve P. M. Voir Desai B. N C. P.	33
Banerji A. C. et Nizamuddin. L'atmosphère de Jupiter	47	BASTICK R. E., HEATH H. R. et IBBS T. L. Les champs	69
BANERJI S. K. Sur les échanges d'électricité entre solides,	0	moléculaires de CO ₂ et de l'oxyde nitreux	93
liquides et gaz, dans les actions mécaniques BANKS T. E. Voir NAHMIAS M. E	3 56	Bastien P. et Guillet L. fils. Influence de quelques additions spéciales sur certaines propriétés de la fonte. C. P.	127
BANTLE W. et SCHERRER P. Anomalie dans la chaleur spécifique du phosphate de potassium dihydrogéné au		BATCHELDER F. von. Voir WITT C. C. DE C. P.	32
point supérieur de Curie C. P.	73	BATES L. F. et FLETCHER W. P. La résistance électrique	0.1
BAPAYYA K. Effet de la température sur le caractère des « ailes » accompagnant la raie Rayleigh dans les		des amalgames ferromagnétiques	21
nquides	60	accompagnant l'aimantation	95 118
BARANOW M. K. Voir SALARENKO S. I C. P. BARBER C. R. et Schofield F. H. Le point de congéla-	129	BATH J. Voir Ellis J. W	59
tion du rhodium. BARCHEWITZ P. L'absorption dans l'infrarouge très	122	BATLOUNI E. N. Perfectionnements au balayage des tubes à rayons cathodiques à partir du courant d'un	
proche de quelques dérivés du naphtalène C. P.	9	réseau à fréquence industrielle	75
BARCHEWITZ P. et PARODI M. Etude de la transmission de quelques nitriles dans l'infrarouge lointain. C. P.	9	BAWN C. E. H. et Milsted J. La stabilité des biradicaux hydrocarbonés et leurs réactions C. P.	94
BARKAS W. H. Analyse des forces de liaisons nucléaires. C. P.	1	BAY Z. et Papp G. Sur l'effet nucléaire dans la diffusion des rayons γ	3
BARKAS W. H. Quelques nouvelles réactions de noyaux	4.0	BAY Z. et Szepesi Z. Sur la répartition d'intensités dans	3
légers av.c des protons d'énergie élevée C. P. BARKAS W. H. Voir Well G. L C. P.	48 54	la diffusion Compton des rayons γ C. P. Bayley D. S. Voir Allen J. A. van C. P.	47
BARKAS W. H. et WHITE M. G. La désintégration du	94	BAYLEY D. S. Voir Ellett A C. P.	38
deutérium par protons et les réactions p-n avec des éléments gazeux légers	46	Bayliss N. S. et Rees A. L. G. L'effet des gaz étrangers sur le spectre d'absorption du brome	101
BARKER E. F. Voir GAGE D. M C. P.	70	BEACH J. Y. et Stevenson D. P. Étude au moyen de la	
BARKER E. F. Voir OWENS R. G C. P. BARNES B. T. Colorimètre photoélectrique à quatre filtres :	71 61	diffraction électronique des structures moléculaires du chlorure d'éthyle, du bromure d'éthyle, du chlorure d'isopropyle, du bromure d'isopropyle, du méthyl-	0.4
BARNES S. W. Activation protonique de l'indium et du		chloroforme et du chlorure d'isocrotyle C. P. BEACH J. Y. Voir TURKEVICH A C. P.	64 64
C. P. BARNETT A. L'utilisation de formes radioactives des	50	BEADLE D. G. et PATTERSON H. S. Effet de la longueur	
éléments communs en physiologie C. P. BARNOTHY J. La nature des rayons ultrapénétrants	58 129	du tube du microscope sur la visibilité de particules de poussière avec un objectif à immersion dans l'huile.	9
BARNOTHY J. et Forro M. Distribution en direction	123	BEAMS J. W. La séparation de gaz par centrifugation. C. P.	59
des composantes molle et dure de la radiation	14	BEAMS J. W. Voir MASKET A. V C. P.	59
BAROCAS V. Protubérances et cycle solaire	45	BEAMS J. W. VOII MASKET M. C. P. C. P.	59
BARRER R. M. La perméabilité des membranes métalliques aux gaz diatomiques	19	BEAMS J. W. et SKARSTROM C. La méthode de concentra- tion d'isotopes par centrifugation de vapeurs. C. P.	60
BARRER R. M. Diffusion activée dans les membranes.	91	BEARDEN J. A. Une détermination précise de la viscosité de l'air	50
BARRER R. M. Diffusion et dissociation des gaz dans les	0 2	BECHTOLD W. Voir KÖSTER W C. P.	104
polymères organiques C. P.	91	Beck G. et Havas P. La dissymétrie de la rupture de l'uranium C. P.	46
BARROW R. F., PEARSON T. G. et PURCELL R. H. L'existence du radical méthylène dans les réactions des hydrocarbures	93	BECK H. Un transformateur à régulation automatique pour tension constante	24
BARRY J. G. Voir Johnson T. H.	43	BECKER J. A. et Moore G. F. Émission thermionique,	
BARSHALL H. Voir LADENBURG R C. P.	42	migration et évaporation de Ba sur W	113
BARSHALL H., HARRIS N. T., KANNER M. H. et TURNER		BECKER R. A. Voir Mc Lean W. B C. P. BECKER R. La formation des germes lors de précipitation	47
L. A. Rayons & pénétrants d'uranium activé par neutrons	55	dans les solutions solides métalliques C. P.	123
BARTBERGER C. L. Voir NATHANSON J. B	59	BECKFORD O. C. Voir WASHBURN E. R C. P.	20

BECKMANN C. O. et Landis Q. Poids moléculaire du		BERKNER L. V. Voir SEATON S. L	
β-amylose extrait de l'amidon de blé C. P. BECKMANN C. O. et LANDIS Q. Poids moléculaire de l'α-amylodextrine (érythro-granulose) de l'amidon de		BERKNER L. V., WELLS H. W. et SEATON S. L. Effets ionosphériques associés à des perturbations magnétiques	. 1
pomme de terre	6	BERL E. Un nouveau procédé cathodique pour la produc- tion de l'eau oxygénée	. 12
plomb Bedeau F. et Mare J. de. Propagation des ondes	72	BERNARD E., MANNEBACK C. et VERLEYSEN A. Fonction potentielle des mouvements plans de la molécule de)
ultracourtes. Résultats de la théorie d'Eckersley BEECK O. Voir SMITH A. E	54	benzène. Calcul des fréquences normales planes de vibration des molécules sym-C ₆ H ₃ D ₃ , para-C ₆ H ₄ D ₂	2
BEECK O., WHEELER A. et SMITH A. E. Activité cata-		et par 1-C ₆ H ₂ D ₄ Bernardini G. et Ferretti B. Sur la radiation très	
lytique et orientation cristalline de pellicules métalliques C. P.		molle	4
BEEMANN W. W. et FRIEDMAN H. Bords d'absorption K de rayons X pour les éléments de Fe (26) et Ge (32).	12	BERNARDINI G., CACCIAPUOTI B. N., FERRETTI B. et Piccioni O. et Wick G. C. Sur les conditions d'équilibre des composentes électronique et mésotonique libre des composentes destronique et différentes elliptique.	;
BEESE N. C. Réponse de quelques matériaux fluorescents aux radiations ultraviolettes de courte longueur d'autre		dans différents milieux, et à différentes altitudes au- dessus du niveau de la mer	12
d'onde BEESON C. M. et Yost D. M. Constantes thermodyna-		BERNHEIM F. et Morgan J. E. Photo-oxydation du pyrrole	10
miques du chlorure de brome. La réaction d'équilibre entre l'oxyde nitrique, le brome, le chlore, le bromure		BERTINI A. Voir GIACOMINI A	7
et le chlorure de nitrosyle et le chlorure de brome. C. P.		Berton A. Absorption ultraviolette des corps solides polymorphes C. P.	
BÉGUIN A. E. Voir WASHBURN E. R C. P.		BETHE H. A. La théorie mésotonique des forces nucléaires C. P.	
Bell R. P. Facteurs de choc en solution C. P.	87	BEUTLER H. Voir METROPOLIS N	
BELL R. P. et BURNETT R. LE G. La catalyse par les acides ou par les bases dans les réactions gazeuses.		BEUTLER H. et METROPOLIS N. Lampe au tungstène de	
II. La décomposition de divers composés organiques.		grande puissance	11: 41
C. P.		BEYER H. G. Voir WHITAKER M. D C. P. BEZSSONOFF N. et WOLOSZYN M. Potentiel de pl. tine des	
BELL R. P. Voir Harkins W. D C. P. Bell R. P. et Lidwell O. M. Catalyse acide dans les		solutions de vitamine C en contact avec de l'oxygène	
solvants non aqueux. VII. Le réarrangement de		motéculaire	
la N-bromo-benzanilide dans le chlorobenzène. C. P.	96 7	Bhabha H. J. Théorie classique des mésons Bhagavantam S. et Rao C. V. J. Vitesse des ultrasons	24
BELLING TSAI. VOIR BIZETTE H	4	et compressibilité adiabatique de quelques liquides.	52
comme méthode d'investigation de quelques problèmes de chimie pure. XII. Contribution à l'étude du poly-		Bhagavantam S. et Venkatarayudu T. Effet Raman et structure cristalline	63
morphisme dans les séries homologues des acétates d'alcools saturés normaux et des esters éthyliques des acides saturés normaux	17	Bhagwat W. J. Constantes de dissociation de quelques acides organiques à partir de mesures de solubilité. C. P.	116
Bemmels C. Voir Reyerson L. H C. P.	5	BHAR J. N. Voir MITRA S. K	15
Bender H. L. Mesures de poids moléculaires et de poids « cybotactiques » de substances résineuses et cris-		BHATIA V. S. Voir Puri V. S	121
tallisées	5	BHATNAGAR P. L. Voir BANERJI A. C	15
BENEDICKS C. et SEDERHOLM P. Premier effet Benedicks dans le mercure libre de gaz, et influence exercée sur lui par la température moyenne	98	BHATNAGAR S. S., KAPUR P. L. et HASHMI M. S. Photo- tropie et isomérie photochimique ou point de vue magnétique	8
Benfield A. E. Courants chauds terrestres en Grande-Bretagne.	126	Bhatnagar S. S., Kapur P. L. et Hussain A. Étude des propriétés des oléates de métaux bivalents. I. C. P.	129
Benford F. Réfractomètre simple	31	Bhatnagar S. S., Kapur P. L. et Mittal G. Propriétés magnétiques d'amalgames de cuivre	54
Benford F. Eclairement produit par des sources étendues calculé par la théorie de la sphère intégrante. Benford F. Calcul du facteur de transmission du rayon-	100	BHATNAGAR S. S., PRAKASH B. et MAHESHWARI J. C. Magnétisme et constitution moléculaire de quelques	0.4
nement ultraviolet à travers l'eau	115	composés du manganèse	94
Benkers M. C. F. Croissance cristalline du chlorure de sodium sur la galène	75	P. L., King A. et Prakash B. Susceptibilités magnétiques des oxydes métalliques, spécialement ceux de	
Bennett F. D. Dégazage du palladium ayant adsorbé de l'hydrogène	130	chrome et du manganèse	67
BENNETT E. G. Voir SANFORD R. L C. P.	95	l'appareil de Poiseuille	92
BENOIT J. et Ney G. Polarisations diélectriques des solu- tions de méthanol dans le dioxane 1.4. Moment polaire du méthanol	7	BIBLIOGRAPHIE MÉTÉOROLOGIQUE INTERNATIONALE, IV. 1936	47
BENRATH A. et Neumann E. Sur les cristaux mixtes dans la série des sulfates magnésiens C. P.	105	conductibilité thermique d'un métal solide ou fondu. Conductibilité thermique du zinc	13
Benrath A. et Ritter G. Le système réciproque de sels; $SO_4Co + 2 ClK = Cl_2Co + SO_4K_2$ C. P.	105	BIGGS B. S. Voir WHITE A. H C. P.	77
Benson L. J., Brown R. H. et Mears R. B. Études électrochimiques de la corrosion de l'acier et du		BIJL A. Voir MICHEL A BIKERMAN J. J. et RIDEAL E. K. Note sur la nature de	12
magnésium dans les solutions partiellement inhibées. C. P.	128	la friction de glissement	50
BENTON A. F. Voir GWATHMEY A. T C. P. 75 et	128	précédent concernant la réfraction moléculaire des verres	105
BERESTETSKY V. Voir ALICHANIAN A. I C. P.	53	BINGHAM E. C. et STOOREY S. D. Relation entre la	100
BERG W. F. Formation de l'image latente aux basses températures C. P.	108	fluidité, la température et la constitution chimique des liquides purs	12

tions.	11/	Bommer H. Voir Klemm W C. P.	126
BIRD L. H. et DALY E. F. La viscosité dans quelques	114	Bongatz H. Voir Fucks W	29
systèmes liquides binaires C. P.	114	BONNER L. G., Voir Kirby-Smith J. S C. P. BONNER L. G., CLEAVES A. P. et Sponer H. L'absorption	73
BISHOP W. S. Voir WHITE A. H C. P.	77	de la vapeur de méthylamine dans l'infrarouge photo-	
BITTER F. Voir Harrison G. R	118	graphique	71
BIZETTE H. et BELLING TSAI. Susceptibilité magnétique		Bonner T. W. Formation d'hélium de masse 3 dans un	60
à basse température du fluorure manganeux. C. P. BJERGE T., BROSTRÖM K. J. et KOCH J. Courbes de	7	état excité	32
décroissance des produits de division de l'uranium et		BONOT A. Voir SADRON C BOOCHS H. Détermination exacte des constantes cris-	92
du thorium C. P.	42	tallines au moyen de rayons électroniques pour	
Björnstähl Y. Structure des sels d'or bleus C. P.	33	différentes grosseurs de cristaux C. P.	76
BLACET F. E. et Taurog A. Photolyse de l'azométhane		BOOKER H. G. et SEATON S. L. Relation entre la hauteur	130
et de mélanges d'azométhane et d'acétaldéhyde. C. P.	106	effective et virtuelle de l'ionosphère	100
BLACKETT F. S. et HOLLAENDER A. Facteurs physiques		de parcours des fragments de cassure de l'uranium.	
déterminant l'action biologique de rayonnements.	F0	C. P.	44
C. P.	58 86	BOOTH E. D., DUNNING J. R. et SLACK F. G. Répartition énergétique de fragments de cassure de l'uranium.	
BLACKMAN M. Sur les intensités des anneaux de diffrac-	80	C. P.	44
tion d'électrons	113	BOOTH F. Voir WILSON A. H	128
BLANCH C. Voir LOWAN A. N	115	BOOTH E. T. Voir GROSSE A. v	52
BLANCK H. C. Sur la thermochimie des paraffines et des		BOOTH E. T., DUNNING J. R. et SLACK F. G. Émission différée de neutrons par l'uranium C. P.	44
alcools aliphatiques	102	Booth E. T., Dunning J. R. et Slack F. G. Rupture de	
BLARICOM L. von et GILBERT E. C. Moment dipolaire des acides aminobenzoïques dans le dioxane. C. P.	66	l'uranium et production d'émission différée par	
BLAYDEN H. E., RILEY H. L. et TAYLOR A. Croissance		bombardement avec neutrons lents C. P.	44
des cristallites pendant la carbonisation C. P.	75	BOOTHBY O. L. Voir CIOFFI P. P C. P.	75
BLEWETT J. P., LIEBHAFSKY H. A. et HENNELLY E. F.		Bor J., Hobson A. et Wood C. L'application d'une nouvelle méthode photoélectrique à la détermination	
Pression de vapeur et vitesse d'évaporation de l'oxyde de baryum	74	des constantes optiques de quelques métaux purs.	56
BLOCH F. Le moment magnétique du neutron C. P.	41	Bor J., Hobson A. et Wood C. Les constantes optiques	E C
BLOCH F. Voir ALVAREZ L. W	111	des alliages cuivre-nickel	56 13
BLOCH M. Voir DUFAY J	46	BORGHS J. Voir ITTERBECK A. VAN BORK A. C. et TOLSTOPIATOVA A. A. Sur l'empoisonne-	10
BLUMENTHAL E. Voir HERBERT J. B. M C. P.	88	ment des catalyseurs au point de vue des centres	
BOBTELSKY M. M. et Kirson B. Décomposition cataly-		actifs spécifiques. VII. Cinétique de déshydratation	
tique de l'eau oxygénée en présence du citrate de fer. C. P.	16	de l'éthanol sur l'aniline. VIII. Orientation des molécules des alcools de la série homologue C ⁿ H (²ⁿ⁺²)O dans	
BOBTELSKY M. M. et SIMCHEN E. A. Étude conducto-	10	leur déshydratation sur l'oxyde d'aluminium. C. P.	97
métrique des solutions d'ions citriques et ferriques en		BORK A. C. et Tolstopiatova A. A. Sur l'empoisonne-	
présence et en l'absence d'eau oxygénée C. P.	17	ment des catalyseurs au point de vue des centres actifs spécifiques. IX. Influence de l'introduction de groupes	
Bode H. et Glöde H. La naissance de rayons X dans le fonctionnement des tubes de Braun sous haute		méthyle dans la molécule des alcools de la série homo-	
tension anodique	36	logue C''H (2 ⁿ⁺²)O sur l'énergie d'activation de la déshydratation sur l'oxyde d'aluminium C. P.	97
Boë L. Montage push-pull et classe AB	97	Born M. et Fuchs K. Sur les fluctuations dans le	•
Boer J. De. Voir Michels A	12	rayonnement électromagnétique	22
Boer J. H. et Fast J. D. La diffusion de l'hydro- gène à travers le fer à la température ordinaire. C. P.	126	Borries B. v. et Ruska E. Recherches, calculs et résul-	97
Boer J. H. DE, HAMAKER H. C. et VERWEY E. J. W.	240	tats relatifs au pouvoir séparateur de l'ultramicroscope. Borst L. P. Voir Harkins W. D C. P.	27 58
Dépôt électrolytique d'une couche mince de substances	400	Bosch W. C. et Brown B. B. Mesures de spectro-	00
pulvérisées	120	photométrie photoélectrique pour un large intervalle	
BOGDAN P. Quelques considérations sur le parachor. C. P.	10	d'intensité	80
Вонм В. et Klemm W. Contribution à l'étude des		Bose D. M. et Mukerji P. C. Sur l'origine de la couleur des ions paramagnétiques en solution	95
alliages des métaux alcalins C. P.	123	Bothe W. et Gentner W. La variation de l'effet photo-	
BOHN J. L. et HADIG F. H. Détermination de la teneur		électrique nucléaire avec la longueur d'onde : addendum	0
en radon des eaux de source de Fairmount-Park. C. P.	59	sur les isotopes radioactifs du sélénium C. P.	3
Bohr N. et Wheeler J. A. Mécanisme de la rupture		BOTT J. Sur le spectre continu ultraviolet de Na BOUTARIC A. Remarques sur la loi d'action de masse.	62
nucléaire C. P.	42	C. P.	98
Bohr N. et Wheeler J. A. La rupture nucléaire du	59	BOUTARIC A. et BRETON J. Dépolarisation de la lumière	
Protactinium	52	diffusée par quelques solutions colloïdales C. P.	35
dans la région à énergie continue C. P.	37	BOUTARIC A. et ROY M. Pouvoir fluorescent des solu- tions d'uranine en fonction de leur concentration en	
BOK L. D. C. et GEIB K. H. Sur les échanges H → D en	0.0	ions H +	15
solutions tampons acétiques	99	Boutry G. A. et Gillop P. Études de photométrie photo-	
Bombelli A. A. Les polvasénophosphates de sodium et la conductivité spécifique de leurs solutions aqueuses.		électrique. Une cellule photo-émissive spécialement adaptée aux mesures de haute précision	7
C. P.	115	Bowden F. P. et Hughes T. P. Mécanisme du glisse-	
BOMMER H. Les constantes réticulaires des oxydes	0.4	ment sur la glace et la neige	18
des métaux des terres rares	81	Bowden F. P. et Hughes T. P. La friction entre métaux	
Bommer H. et Hohmann E. Densité des métaux des terres rares C. P.	126	propres et l'influence de gaz adsorbés. Le coefficient de température de la friction	18

BOWDEN F. P. et HUGHES T. P. Frottement des metaux		BRISTOL K. E. VOIT BARTELL F. E	101
purs. Influence des gaz adsorbés. Coefficient de température du frottement	126	Bristow J. R. Voir Appleyard E. T. S 3 et	4
BOYD E. et HARKINS W. D. Interaction moléculaire	120	BROBECK W. M. Voir LAWRENCE E. O C. P.	58
dans les couches monomoléculaires : viscosité des liquides à deux dimensions et des solides plastiques. V. Acides gras à longue chaîne C. P.	30	BRODSKY A. E. et SCARRE O. C. Concentration de l'isotope lourd de l'oxygène par distillation de l'eau et analyse isotopique de l'eau	60
BOYD E. et HARKINS W. D. Viscosité de systèmes	0.0	Brody J. Fluctuations hétérophases et phénomènes	
bi-dimensionnels. C. P. Bozorth R. M. Voir Williams H. J.	128 73	de prétransition	124 48
Braaten A. M. Note sur les recherches sur les premiers		BRÖNSTED J. N. et VOLQVARTZ K. Solubilité et gonfle-	
évanouissements	96	ment des hautes polymères	115 90
cosmiques à grande altitude	40	BROSTRÖM K. J. Voir BJERGE T C. P.	42
Braddick J. H. J. Rayons cosmiques et mésotons	87	Brouckère L. de. Sur les propriétés adsorbantes du	
Braddick J. H. J. et Hensby G. S. Preuve de l'apparition de paires de mésons	128	sulfate de baryum	11
BRADY J. J. et Moore W. H. Effets actinoélectriques dans les cristaux d'acide tartrique	57	anions et des cathions	130
Brager A. Correction à « examen par rayons X de la structure du nitrure de bore «	80	les résines synthétiques	32
Brager A. Examen aux rayons X du nitrure de titane.	00	C. P.	118
II. Structure de quelques produits intermédiaires		Brown B. B. Voir Bosch W. C	80
formés dans la préparation du nitrure de titane. C. P.	80	Brown W. G. et Eberly K. Réactions d'échange de l'hydrogène dans les esters; son rapport avec la	
Brambilla M. Voir Gaudini A C. P.	31	réactivité dans les réactions de condensation. C. P.	99
Bramley A. Voir Brewer A. K C. P.	60	Brown W. G. Voir Widiger A. H C. P.	60
Bramley A. et Brewer A. K. Méthode thermique pour	0.0	Brown W. G. et Widiger A. H. Mécanisme de la dimé-	0.0
la séparation des isotopes	60	risation de l'éthanol catalysée par les acides C. P.	88
Bramley A. Voir Brewer A. K	$\frac{124}{4}$	Brown W. G., Widiger A. H. et Letang N. J. Preuve de	
Brandenberger E. Contribution du rayonnement diffusé à la formation de l'image dans les méthodes d'essai des matériaux par rayons X	37	la nature stérique de l'effet ortho dans les réactions d'échange d'hydrogène des amines aromatiques tertiaires	99
Brandimarte E. Voir Tonegutti M C. P.	93	Brown R. H. Voir Benson L. J C. P.	128
Brauer G. Sur la structure cristalline de Al ₃ Ti, Al ₃ Nb, Al ₃ Ta et Al ₃ Zr C. P.	80	Brown R. H. et Mears R. B. Application des mesures électrochimiques à l'étude de la corrosion de l'acier	120
BRAUNBER W. Corps en suspension libre dans des champs magnétiques et électriques	4	inoxydable 18/8	$\frac{127}{122}$
BRAUNBEK W. Corps diamagnétiques en suspension libre		Brown O. W. Voir Kooten E. H. van C. P. Bruce H. D. Épaisseur optique de la couche de transi-	
dans un champ magnétique	4	tion entre milieux transparents	32 99
rectangulaires à échelle uniforme de chromaticité Breit G. Voir Hoisington L. E	61 90	Bruins E. M. Désintégration des particules cosmiques	127
Breit G. Voir Kittel C	90	pénétrantes. II et III	127
Breit G., Thaxton H. M. et Eisenbud L. Analyse des expériences sur la diffusion des protons par les protons.		avec des électrodes d'aluminium C. P.	121
C. P.	1	Brun E. Les chaleurs spécifiques Brunner W. Nombre relatif final de taches solaires	88
Brenet J. Étude du rythme des émissions de particules a du polonium C. P.	53	pour 1938 et moyennes mensuelles des surfaces de	16
Brennert S. Nature de l'impureté cathodique dans		protubérances de 1931 à 1938	10
la corrosion du fer	30 35	de 1749 à 1938	16
Bretscher E. et Cook L. G. Transmutations des noyaux		mique C. P.	81
d'uranium et de thorium par les neutrons C. P.	42	BRYLINSKI E. Magnétisme et rotation	73
Brewer A. K. La constance de 40K C. P.	5	BUCHWALD C. E. Voir ZAHL P. A C. P.	129
Brewer A. K. Isotopes du potassium dans les roches à phosphate et dans les sols	5	Buck J. H. Voir Livingston M. S C. P.	58
Brewer A. K. et Bramley A. Une méthode thermogravitationnelle pour la séparation de gaz et d'isotopes	60	BUEHL R. C. et HIPPEL A. von. Le potentiel de rupture des cristaux ioniques et sa variation avec la température	53
Brewer A. K. et Bramley A. Influence des écrans sur		BUEHL R. C. et HIPPEL A. La variation de la rupture électrique de cristaux uniques avec la température.	
la séparation thermique des gazBridgman P. W. Mesures absolues dans la région de	124	С. Р.	77
pression allant jusqu'à 30 000 kg/cm²	122 124	BUEHRER T. F. et ROSENBLUM M. S. Nouveau dilatomètre pour la détermination de l'eau liée dans les sols	0=
Briggs L. J. Les étalons nationaux de mesure	105	et autres matériaux colloïdalement dispersés	65
BRIGHT W. C. Voir WHITAKER M. D C. P.	43	Bullard E. C. Courants chauds en Afrique du Sud	126
BRIGHT WILSON E. Fonctions de répartition pour les systèmes semi-classiques	105	Bunn C. W. La structure cristalline des paraffines normales à longue chaîne. La forme du groupe > CH ₂ .	01
BRILLOUIN J. Forme et propagation des ondes sonores dans un espace limité par des surfaces absorbantes.		BURAWOY A. Absorption lumineuse des composés organiques et networdes liciterproper et networdes licite	81
BRISBIN G. W. F. et Allen F. Extensibilité élastique	51	niques et nature des liaisons non saturées C. P. Burbank C. J. Nouvelles lignes de rayons X dans la	70
des muscles	91	série L dues à l'effet Auger	12

Burcham W. E. et Smith C. L. Particules α à faible parcours issues de l'oxygène, de l'azote et du fluor bombardé avec des protons		CALLOW A. E., GRIFFITH R.O. et Mc Keown A. L'oxydation photochimique de l'ion nitrite par le brome.	
	47	C. P. CALMON C. Voir HARNED H. S C. P.	
BURGOYNE J. H. Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicycliques II. Inflammation des hydro-			
carbures aromatiques aux basses températures. C. P.	92	Calvet J., Guinier A., Jacquet P. et Silberstein A. Étude du revenu de la solution solide aluminium-	
BURK R. E. Voir LASKOWSKI L C. P.		magnésium	
BURLEW J. S. Mesure de la capacité calorifique d'un		CALVIN M. Hydrogénation catalytique homogène. C. P.	
petit volume de liquide par la méthode piézothermo-			
métrique. I. Appareil pour la mesure de $(\partial T/\partial P)_{\delta}$ et		CAMBI L. Le cobalt dans le traitement électrolytique des minerais de zinc; purification des électrolytes et	
résultats pour le benzène et le toluène	122	récupération C. P.	25
Burlew J. S. Mesure de la capacité calorifique d'un petit		CAMERON A. Voir Bhatnagar S. S	67
volume de liquide par la méthode piézothermométrique.			07
II. Le coefficient de dilatation thermique du benzène et		CAMPBELL W. E. et Thomas U. B. Études de teruissage. La méthode de réduction électrolytique pour l'analyse	
celui du toluène mesurés à l'aide d'un nouveau type		des films sur les surfaces métalliques C. P.	127
de dilatomètre à pesée. III. Capacité calorifique du	400	CANALS E. et Collet H. Spectres Raman des poudres	121
benzène et du toluène de 8° C au point d'ébuilition.	122	cristallines. Hydrates	10
BURLEW J. S. et SMITH R. P. Méthode directe de cali-		CANNERI G. et Cozzi D. Sur le mécanisme de l'action	
brage d'un couple thermo-électrique cuivre-constantan		catalytique des oxydes de vanadium dans la conver-	
pour la mesure de différences de température pour une série de température	110	sion du méthanol en méthanal C. P.	97
		CAPRON P. C. Voir RAJAN J. B. R C. P.	53
BURNETT R. LE G. Voir BELL R. P C. P.	98	CARBEN H. C. Voir MASSEY H. S. W	98
Burnham H. D. Voir Stevenson D. P C. P.	64	41	00
Burstein P. Échange entre l'hydrogène léger et l'hydro-	00	CARMICHAEL H. et Chou C. N. Sursauts d'ionisation par les rayons cosmiques	14
gène lourd sur le charbon	99	CARMICHAËL H. et DYMOND E. G. Étude de l'atmo-	
BURSTEIN R. Voir Petrov S C. P.	130	sphère supérieure dans la région Nord-Ouest du	
Burton M. Voir Taylor H. A C. P.	62	Groenland	13
Bushey A. H. Voir Kolthoff I. M C. P.	11	CARMICHAËL H. et DYMOND E. G. Mesures de rayons	
Buss R. R. Voir Terman F. E	56	cosmiques à grande altitude à proximité du pôle	
Buswell A. M., Downing J. R. et Rodebush W. H.		géomagnétique Nord	43
Étude de l'absorption infrarouge, IX. Liaison hydro-		CARPENTER B. Voir HARKINS W. D C. P.	58
gène dans les composés de l'azote	71	CARPENTER P. G. Voir FRIEDMAN L C. P.	6
Buswell A. M., Gore R. C. et Rodebush W. H. Effets		CARR H. E. Voir Skarstom V C. P.	59
des ions des séries lyotropes sur les spectres d'absorp-		CARR E. P. et STUCKLEN H. Transition électronique du	00
tion infrarouge de l'eau	70	type des séries de Rydberg dans les spectres d'absorp-	
Buswell A. M., Mc Millian G. W., Rodebush W. H.		tion des hydrocarbures	117
et Wall F. T. Etude de l'absorption infra-rouge. VIII. Acide azothydrique	70	CARR W. et Shutt W. J. Propriétés diélectriques et	
		constantes d'ionisation des amino-acides C. P.	116
BUTTLER J. A. V. Voir MARTIN D. C C. P.	116	CARRIER A. Voir Perrier C	88
Buzagh A. van. Structure de la couche d'adsorption et l'adhérence des particules microscopiques C. P.	131	CARRIÈRE Z. L'inertie des régimes dans les fluides	
radicience des particules inicroscopiques c. 1.	101	oscillants	67
		CARTWRIGHT C. H. Objectif apochromatique quartz-	
CABANNES J. et AYNARD MIIO R. Sur les conditions d'exci-		fluorure de lithium	31
tation du spectre de l'azote dans la haute atmo-	0.5	CARTWRIGHT C. H. Traitements d'objectifs photogra-	
sphère	35	phiques au moyen de films faiblement réflecteurs	114
CABANNES J. et Aynard M ¹¹ R. Mécanisme d'excitation	0.0	CATHALA J. et CLUZEL J. Suite de l'étude spectro-	
de l'azote dans le ciel nocturne C. P.	93	photométrique de l'hydrolyse des sels ferriques.	4 17
CABANNES J. et DAURE P. Sur le spectre Raman du	10	C. P.	17
benzène en lumière circulaire C. P.	1 0	Cauchois M ¹¹⁰ Y. et Allais M ¹¹⁰ M. L. Les spectres L	
CABANNES J. et Rousset A. L'effet Raman dans les	100	d'émission et d'absorption du thorium et ses niveaux caractéristiques	81
gaz à la pression atmosphérique. I	103	CAUCHOIS M ^{11e} Y. Voir Hulubei H C. P.	52
CABRERA B. Influence de l'eau sur les constantes	67	CAVALLARO L. La chimie et le problème de la réduction	02
magnétiques des terres rares C. P.		de l'énergie dissipée dans les isolants électriques	71
CABRERA B. Sur le paramagnétisme des terres rares	73	CENNAMO F. Recherches sur l'émission thermique totale	
CABRERA B. et DUPERIER A. Résultats de l'étude sur		du nickel	32
le magnétisme des chlorures des éléments de la triade du palladium et du platine	21	Cennamo F. Émissions spectrales du nickel à différentes	
CACCIAPUOTI B. N. Voir BERNARDINI G	127	températures	33
	121	CENNAMO F. Variations, avec la température, du maxi-	
CACCIAPUOTI B. N. et FERLA F. L'emploi du radio- cobalt pour la détermination de la solubilité de ses		mum du pouvoir émissif du Ni	77
sels trivalents avec l'α-nitroso-β-naphtol et le β-nitroso-		CERNUSCHI F. Essai d'une théorie sur l'origine des	
α-naphtol	112	rayons cosmiques	41
CACCIAPUOTI B. N. et FERLA F. Le cobalt radioactif		CERNUSCHI F. Supernovæ et étoiles à noyau neutronique.	46
employé comme indicateur pour la détermination de	4.4.0	CERNUSCHI F. Le comportement de la matière à des	
la solubilité de (HO) ₂ Co C. P.	112	températures et à des pressions extrêmement élevées.	85
CADLE R. D. Voir TARTAR H. V C. P.	112	CERNUSCHI F. et EYRING H. Théorie élémentaire de la	
CADWELL C. et LEFÈVRE W. Le benzyle, molécule		condensation	123
oblique C. P.	66	CHAKRAVARTI S. P. Sur la forme des parasites atmo-	
CAGLIOTI V. et GIACOMELLO G. L'analyse structurale et		sphériques à Calcutta	14
les liaisons chimiques. V. Structure des réseaux molé-	G.F	CHAKRAVARTI S. P. Sur le champ des parasites atmosphé-	
culaires déterminée par l'analyse de Fourier. C. P.	65	riques à Calcutta sur les longueurs d'onde de 10	
CAHIL F. C. Voir TERMAN F. E	56	à 500 m D. Viscosité et demoité	14
CALDWELL B. P. et ALBANO V. G. Vitesse de dissolution	20	CHAKRAVARTI A. S. et PRASAD B. Viscosité et densité	21
du zinc et de l'aluminium cathodiques C. P.	29	des solutions de chlorure de cadmium à 35° C. P.	41

CHAKRAVARTY M. K. Voir DUTTA A. K	97	CLAY J. et GEMERT A. Radiation cosmique pénétrant dans le sol jusqu'à une profondeur équivalent à 1380 m	12
de forces. I. L'ion de la molécule d'hydrogène	90	d'eau	1,21
CHALMERS J. A. Note sur le calcul de l'effet Peltier	21	cosmiques	8
CHAMIÉ M ¹¹⁶ C. Sur les groupements d'atomes des radio- colloïdes	35	CLEAVES A. P. Le spectre d'absorption infrarouge des vapeurs de méthylamine	7
CHANG T. S. Le nombre des configurations d'un ensemble et les phénomènes coopératifs	19	CLEAVES A. P. Voir BONNER L. G C. P.	7:
CHANG T. S. Théorie statistique des superéseaux avec interaction à longue distance. I. Théorie générale.		CLEAVES A. P. et PLYLER E. K. Spectre d'absorption infrarouge de la méthylamine en phase vapeur. C. P.	7:
C. P.	78	CLEVELAND F. F. Voir MURRAY M. J C. P.	75
CHANG T. S. Théorie statistique de l'adsorption des molécules diatomiques C. P.	130	CLEVELAND F. F. et MURRAY M. J. Spectres Raman du phényl-1-propyne-1 et de l'acide chloro-2-phényl-1-acé-	-
CHAPMAN S. Notes sur le sodium atmosphérique	127	tique	73 96
Chappell W. Voir Davidson A. W C. P.	19 125	CLOW A. et Pearson G. Éthanol pur destiné à la spectro-	
CHATALOV A. Voir HERTZRÜCKEN S C. P. CHATELET M. et JOUAN R. Sur la cinétique d'oxydation		photométrie d'absorption	98
du cobalt C. P.	91	CLUSIUS K. Voir GRAFF D	17
CHAUDRON G. Voir HERENGUEL J C. P.	$\begin{array}{c} 28 \\ 124 \end{array}$	CLYNE R. W. Voir Mc Adam D. J C. P.	125
CHAUDRON G. Voir LACOMBE P C. P. 28 CHEDIN J. Étude de la structure de l'acide nitrique et	144	COCKETT A. H. et FERGUSON A. La chaleur spécifique de	
du nitrate de méthyle	36	l'eau et de l'eau lourde	123
Chédin J. Voir Desmaroux J C. P.	72	Cocconi G. Sur la production des mésotons	42
Ch'eng H. L. C. et Band W. Examen critique de l'effet thermoélectrique homogène de Benedicks	72	Cocconi G. Considérations géométriques sur les dispo- sitifs à compteurs et ouverture angulaire des gerbes	0.0
CHIPLONKAR M. W. Un spectrographe simple à lentille cylindrique pour la détermination optique de la concentration en ozone des couches atmosphériques		dures Cocconi G. Une nouvelle preuve de l'instabilité du mésoton	98 128
voisines du sol	61	Cohen E. et Overdijkink G. W. R. Confirmation piézo-	
CHIPLONKAR M. W. Mesures de l'ozone atmosphérique à Bombay	127	dynamique de la théorie de Gladstone-Tribe du méca- nisme de l'accumulateur au plomb	93
CHIREIX H. Emploi d'un tube électronique amplificateur comme élément indépendant d'impédance variable.	112	COHEN K. et UREY H. C. Remarque sur un travail de Schafer sur les propriétés thermiques de l'ortho et du	20
CHLOPIN G., PASSWICK-CHLOPIN M. A. et WOLKOW N. F. Un mode particulier de division du noyau d'uranium. C. P.	45	parahydrogène de l'ortho et du paradeutérium COHEN V. W. et GOLDSCHMITH H. H. La diffusion des	39 40
CHODOROW M. I. Voir Manning M. F	25	neutrons par les protons	4(
CHONG SHIN-PIAW. Spectres d'absorption ultraviolets de		COHEN V. W. Voir ZINN W. H C. P.	41
vapeurs de l'acide salycilique et du salicylate de	0	COHN E. J. Voir Davis B. D C. P.	34
lithium	9 118	COLLET H. Voir CANALS E C. P.	10
CHOPPIN A. R., FREDIANI H. A. et KIRBY G. F. jr.	110	Collins G. B. Voir Waldman B C. P.	50
Décomposition homogène du chlorocarbonate d'éthyle. C. P.	85	Collins G. B., Waldman B. et Guth E. Désintégration du glucinium par électrons C. P.	49
Chou C. N. Voir Carmichael H	14	COLLINS G. B., WALDMAN B. et POLYE W. Désintégration électronique du glucinium C. P.	49
CHOU P. Y. Note sur la synthèse sphérique de l'espace et le fondement de l'univers de Friedmann	66	Colwell R. C. Voir Friend A. W.	83
Снои Р. Y. Sur l'établissement de l'univers de Friedmann.	66	COMBES L. S., FRYE R. M. et KENT N. A. Détermination	
CHRÉTIEN A. et Nessius A. Cryoscopie dans le chlorure d'hydrazinium	111	des longueurs d'onde de certaines raies du spectre secondaire de l'hydrogène	62
CHRÉTIEN L. Pont pour la mesure directe d'impédance.	5 3	CONN J. B., KISTIAKOWSKY G. B. et SMITH E. A. Déga-	
CHURCHILL J. R. La formation du peroxyde d'hydrogène au cours des réactions de corrosion C. P.	28	gement de chaleur dans les réactions organiques. VIII. Quelques hydrogénations et, en particulier, hydrogénation de carbures acétyléniques C. P.	19
CHYZEWSKI E. et EVANS U. R. La classification des inhibiteurs anodiques et cathodiques C. P.	30	Conn G. K. T. et Sutherland G. B. B. M. Le spectre d'absorption infrarouge du tétradeutéroéthylène	116
CIOFFI P. P. et BOOTHBY O. L. Préparation de cristaux uniques de fer, cobalt, nickel et de leurs alliages.		CONRADT H. W. Charge des surfaces diélectriques sous l'action de l'étincelle électrique (mesures de charge	110
C. P. CLARK P. E. et GARRETT A. B. Piles photovoltaïques : les	75	et figures de Lichtenberg)	20
sensibilités spectrales des électrodes de cuivre, d'argent et d'or dans les solutions d'électrolytes C. P.	26	impuretés ferromagnétiques. I	
CLARK G. L., GROSS S. T. et SMITH W. H. Figure de diffraction de rayons X par un sol cristallin de caout-		métallique	113 42
chouc préparé à partir d'une solution éthérée. C. P.	83	COOK M. et DAVIS E. Les laitons de tournage et de	2.6
CLARK J. R. Voir FURRY W. H C. P. CLARKE T. H. & STEGEMAN G. Chaleurs de combustion de guelgues mono, et disaccharides	4	taraudage	28
de quelques mono- et disaccharides C. P. CLARKE B. L. et WOOTEN L. A. L'électrolyse interne, méthode d'analyse C. P.	18 120	ture du cuivre résultant du laminage à froid avec recuit	125
CLARKE E. T. Voir Korff S. A	I28	COOKSEY D. Voir LAWRENCE E. O C. P.	58
CLAUDE F. Recherches sur l'ionisation atmosphérique.	130	COOMBER D. I. Relation entre la constante diélectrique et la pression interne des liquides non polaires	7:
CLAUSSEN W. F. Voir WALL F. T 70 et C. P.	72	Coomes E. A. Voir Hughes J. M C. P.	

gazeuse du chlorure de thionyle, du chlorure de		CROWTHER J. A., LIEBMANN H. et JONES R. Observations sur l'action des rayons X sur la mobilité électro-	
sulfuryle, de la diméthylesulfone et du thiophosgène.	G E	phorétique des particules colloïdales C. P.	35
C. P. Cooper G. R. Voir Vosburgh W. C C. P. 118 et	$65 \\ 121$	CUNNOLD F. A. Note sur la longueur d'onde effective	
COOPER F. S. Voir POLLOCK H. C	29	intervenant dans l'étalonnage d'un pyromètre optique à fil disparaissant	77
COPE S. T. Voir Murphy F. M. G	39	CUPP S. B. et ROGERS H. E. La viscosité des solutions	
COPLEY M. J. et Spence R. W. Potentiel de contact	00	de gaz sulfureux dans les liquides organiques. C. P.	113
d'une pellicule d'iode sur du tungstène C. P.	119	CUPPLES H. L. Propriétés humidifiantes et dispersantes	
COPPEN F. M. V. Voir Scott Blair G. W	2	des solutions aqueuses. Mélanges de carbonate de sodium avec les acides n-caproïque, n-caprylique,	
CORK J. M. et CURTIS B. R. Fonction d'excitation du fer	F 4	n-caprique, laurique, myristique et palmitique. C. P.	112
par deutons d'énergie élevée C. P. CORK J. M. et LAWSON J. L. Radioactivité induite dans	51	CUPR V. Polarisation des électrodes à la quinhydrone.	00
le cadmium et l'indium	50	C. P. Curie M ^m ° I. et Tsien San Tsiang. Comparaison du	23
CORKILL A. J. et ROSENHEAD L. Distribution de la		rayonnement des isotopes radioactifs des terres rares	
décharge et du potentiel dans un électrolyte limité par		formés dans l'uranium et le thorium C. P.	5 0
deux plateaux plans parallèles infinis	70	CURRAN S. C. VOIT DEE P. I	56
CORNEC E. et Lehné M. Méthode d'analyse physico- chimique par détermination des lignes d'eutexie.		Currau S. C. et Petrzilka V. Méthodes de construction des compteurs Geiger-Müller et leur emploi dans les	
C. P.	20	montages à coïncidences	4
Corner J. Énergie de zéro et distances réticulaires	92	CURRAN S. C. et STROTHERS J. E. L'excitation de	
CORNER J. Le coefficient d'inversion de Joule-Thomson	101	rayons γ dans les processus de capture protonique. C. P.	56
des récentes équations d'état	124	CURRAN S. C. et STROTHERS J. E. Émission photo-	00
Corney P. Voir Mathieu J. P	80	électrique dans les compteurs GeigerMüller	75
CORNOG R. Voir Alvarez L. W C. P. 46 et CORRUCCINI R. J. et GILBERT E. C. Chaleur de combus-	60	CURTIS H. L. Voir Scott A. H	3
tion des azobenzènes, cis et trans C. P.	101	Curtiss B. R. Le rayonnement γ du cobalt radioactif.	57
CORRUCCINI R. J. Voir Hughes A. M C. P.	103	C. P. CURTIS B. R. Voir CORK J. M C. P.	57 51
Corson D. Voir Lawrence E. O C. P.	58	Cuthbertson J. W. L'oxydation anodique de l'alumi-	
COTELLE S. et WINAND M. L. Étude de l'activité d'un	0	nium C. P.	2 9
tube de mésothorium exempt de radium C. P.	3	CUTHBERTSON J. W. La structure des dépôts électro-	101
COUDER A. et JACQUINOT P. Méthode pour l'observation de radiations de faible intensité au voisinage d'une raie	91	lytiques lourds de cuivre et de nickel C. P.	121
brillante	31 62	DAILEY B. P. et Felsing W. A. Tension de vapeur	
Coulson C. A. von Lennard-Jones J. E C. F. Coulson C. A. et Rushbrooke G. S. Sur l'interprétation	02	partielle de solutions aqueuses d'éthylamine. C. P.	111
des courbes de distribution atomique pour les liquides.	92	DAINTON F. S. Voir Norrish R. G. W C. P.	97
COWDREY G. W. et SMITH M. L. Rupture de tubes de	0.5	DALMON R. Voir DESMAROUX J C. P.	72
de verre par des pâtes thixotropes C. P.	35	DALY E. F. Voir BIRD L. H	114
COWIE D. B. Voir Montgomery C. G	40	conversion interne	55
l'hydrobromure de glucosamine C. P.	81	Danes V. La viscosité des matières C. P.	34
Cozzi D. Voir Canneri G C. P.	97	DANFORTH W. E. Voir KORFF S. A C. P.	4
CRAMER H. Sur la diffusion par des surfaces de cuivre		DANIELS F. Voir MAGEE J. L	107
polies ou corrodées	126	Daniels F. Voir Petering H. G C. P.	107
CRANE H. R. Voir HALPERN J C. P. CRANE H. R. et HALPERN J. Nouvelles expériences sur	47	DANTZIG D. van. Sur la thermohydrodynamique de fluides parfaitement parfaits. I C. P.	107
le recul du noyau par émission β	5 3	DARLINGTON S. Construction des quadripoles à réac-	107
CRANE H. R. et Oleson N. L. Un nouveau type de		tances produisant des pertes d'insertion caractéris-	
tube ionique à basse tension et fort courant pour la	~	tiques, applications aux calculs de filtres	111
production de neutrons	58 9 7	DARNIELLE R. B. Voir DENISON I. A C. P. DAROGA R. P. Voir LAKHANI J. V C. P. 10 et	127 11
CRANK J., HARTREE D. R., INGHAM J. et SLOANE R. W.	91	Das S. R. et Ghosh K. Étude des formes allotropiques	11
Distribution de potentiel dans une valve thermionique de forme cylindrique	5 6	du soufre par la méthode de diffraction aux rayons X. II	65
CRAWFORD B. L. Spectres infrarouge et Raman des	•	DASCOLA G. Voir VALLE G	30
molécules polyatomiques. IX. Diméthylacétylène	E O	DAUDIN J. Voir Auger P	129
C_4H_{10}	70	DAURE P. Voir CABANNES J C. P.	10
CRAWFORD B. L. jr., KISTIAKOWSKY G. B., RICE W. W., WELLS A. J. et WILSON E. B. Entropie et capacité		DAUZER H. Note sur la théorie des moments magné-	0.4
calorifique du propylène	103	tiques exposés à un champ magnétique tournant	21
CREUTZ E. C. La diffusion de résonance des protons par le lithium	1	DAVIDSON W. L. jr. Étude sur les protons du calcium soumis à un bombardement deutonique C. P.	49
CREUTZ E. C. Voir Fox J. G C. P.	3 7	DAVIDSON A. W. et CHAPPELL W. Étude du système acétate de zinc, acide chlorhydrique, acide acétique.	
CREUTZ E. C. Analyse des données concernant la diffu-	444	C. P.	19
sion des protons par les protons	114	DAVIES R. M. et JONES T. T. Sur la détermination des	
CREUTZ E. C. Voir WHITE M. G C. P. CRITTENDEN E. C. jr. Les spectres β du ²⁷ Mg, ⁶² Cu et des	46	constantes diélectriques des liquides aux fréquences radio III, alcool méthylique H2O et mélange d'eau et	
isomères nucléaires du 104Rh	55	d'alcool (théorique)	20
CROATTO U. VOIT ZINTL E	79	DAVIS B. D. et COHN E. J. Influence de la force ionique et du p_{II} sur la mobilité d'électrophorèse C. P.	34
CROWTHER J. A. et LIEBMANN H. Un effet des radiations γ sur l'albumine d'œuf	57	DAVIS E. Voir Cook M	28

DAVIS H. L. et HAY K. D. Gels de silice obtenus par divers acides. Effet de la concentration et des mélanges		DETWILLER S. R. Etudes anatomiques comparées de l'œil et en particulier des photorécepteurs	115
sur le temps de durcissement C. P.	34	DEVONS S. Phénomènes de résonance dans la diffusion	AC
DAVIS W. L. Voir Johnson R. P.	33	de particules α par quelques éléments légers. C. P. DEVONS S. La diffusion de rayons α dans l'hélium C. P.	46 53
DAVIS T. W., RICCI J. E. et SAUTER C. G. Solubilité de sels dans des mélanges dioxane-eau C. P.	112	Devons S. La diffusion de rayons α dans l'hélium C. P. Dhar J. Structure cristalline de la diphénylamine. I.	00
DEAN R. B. Potentiels aux interfaces huile-eau. C. P.	122	C. P.	81
DEB S. Données nouvelles sur les propriétés physiques		DIATCHENKO V. E. et SAKHAROV I. I. Détermination	
des constituants minéralogiques de la vredenburgite		des paramètres optiques des lentilles électroniques	27
des Indes	78	électriques Diatlovitskaia B. I. Voir Pavlenko A. M	38
Dechène G. Modifications photoélectriques de l'oxyde mercurique au contact d'une électrode	74	DIBELER V. H. Voir Vosburgh W. C C. P.	122
DECHERD L. Voir WILLIAMS D C. P.	9	DICKIN J. H. et ANDERSON G. A. Notes sur l'usinage	
DEE P. I., CURRAN S. C. et STROTHERS J. E. Émission de		de l'aluminium et de ses alliages C. P.	28
rayons γ par le fluor bombardé par des protons.	5.6	Dickinson R. G. Voir Wilson J. N C. P.	99
C. P. DEGARD C. Étude quantitative de la méthode de distri-	56	DICKINSON R. G. Voir Wood R. E C. P. DIERDORP S. Voir Mc GILLAVRY C. H C. P.	11
bution radiale appliquée à l'interprétation des diffrac-		Digges T. G. Transformation de l'austénite par refroi-	
tions d'électrons par les molécules des gaz C. P.	6	dissement des alliages fer très pur-carbone C. P.	125
Dejuhasz K. J. Analyse graphique des phénomènes tran- sitoires dans les circuits électriques	22	DIJK G. VAN. Classification magnétique internationale	10
Dekhtjar M. Influence des contraintes sur la suscepti-		pour les années antérieures à 1890	16
bilité magnétique initiale des monocristaux	4	revue des années 1928-1938 et caractère magnétique	
DEL CARLO E. A. Voir PEPE A. G C. P.	20	numérique des jours pour 1938	130
Dellinger J. H. Rapport de la II Commission de l'Union internationale de la radio scientifique sur la propa-		DIMITRIJEVITCH G. M. Voir Puschin N. A C. P.	104
gation des ondes radio	55	DINGEMANS P. Les courbes de fusion du sulfocyanure de potassium avec le chlorure, le bromure ou l'iodure	
Delsasso L. A. Voir Fox J. G C. P.	37	de potassium	105
Delsasso L. A. Voir White M. G C. P.	46	DINGEMANS P. La tension de vapeur de solutions	
DELWAULLE M. L., FRANCOIS F. et WIEMAN J. Étude		saturées en sulfocyanure de potassium et en chlorure, ou bromure, ou iodure de potassium C. P.	111
au moyen de l'effet Raman des solutions de bromure de cadmium. Obtention du spectre Raman complet		DINGENEN W. VAN. Voir ITTERBEEK A. VAN 13	82
du cadmiotétrabromure C. P.	10	DINGLE H. Déplacements vers le rouge dans les spectres	100
Demers P. Une électrode argent-carbonate d'argent	110	nébulaires et pratique scientifique	132
obtenue par électrolyse	118	Dingle H. Voir Newmann M. H. A Dinglinger A. Voir Schulz G. V C. P.	89 90
et Ta C. P.	61	DIPPY J. F. J., JENKINS H. O. et PAGE J. E. Conductivité	30
DENARD L. Sur les différents régimes de prélèvement		électrique des sels monovalents dans l'acétone. C. P.	115
des lames polymoléculaires d'acide stéarique (lames de Langmuir)	128	DIRAC P. A. M. Relation entre les mathématiques et la	e F
DENINA E. Gravimétrie de l'accumulateur au plomb.		DIRAC P. A. M. Une notation nouvelle pour la mécanique	65
C. P.	122	quantique	89
Denison I. A. et Darnielle R. B. Observations sur les propriétés d'un acier se corrodant sous contrôle		Dobinski S. et Niesluchowski M. Oxydation sélective	401
cathodique dans les terrains C. P.	127	des alliages d'aluminium	127
DENNISON D. M. Voir Fuson N C. P.	70	Dobrinskaia A. A. et Neumann M. B. La méthode polarographique en chimie organique. I. L'électro-	
DENNISON D. M. Voir Fuson N	102	réduction de peroxyde	
DENNISON D. M. Voir Slawsky Z. I	118	DOBRY A. Recherches sur la conservation. II. Pression osmotique	21
Derge G. Relations entre la structure cristalline et la corrosion	29	osmotique	21
DERMER O. C. et DERMER V. H. Solubilités des sels de		lyotropes. II. Adsorption de sels par la gélatine.	
sodium et de potassium des nitro-phénols et des acides voisins	112	Dodd C. Voir Sossinski	32
DERR P. F. Voir Vosburgh W. C C. P. 118 et	121	Dodson R. W. et Fowler R. D. Halogènes radioactifs	4
DERVICHIAN D. Une nouvelle technique pour l'étalement		produits par le bombardement neutronique de	
des protéines et le nombre « d'étalement »	2	l'uranium et du thorium C. P.	
DESAI B. N., BARVE P. M. et PARANJPE Y. S. Importance de la dialyse dans l'étude des colloïdes. V. Or colloïdal.		DOLE M. Ions triples et nombre de transport C. P. 32 et	
VI. Pentoxyde de vanadium colloïdal C. P.	33	Dole M. Comparaison entre la théorie de l'électrode de	
DESLANDRES H. Application à des molécules intéressantes	0 =	verre de B. Nicolsky et la mienne C. P.	
de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. C. P. DESMAROUX J., CHÉDIN J. et DALMON R. Spectres Raman	65	DOLE M. Voir SWARTOUT J. A C. P.	_
de l'acide nitrique en solution dans l'éther et le chloro-		Dolejsek V. et Zadkevic C. Les spectres d'absorption et les électrons optiques des ions trivalents des terres	
forme	72	rares C. P.	69
D'Este G. Vitesse de transformation de l'hypoiodite en iodate et mécanisme de la réaction G. P.	97	Döll W. et Klemm W. Sur la structure de quelques	;
Destouches J. P. Les électrons lourds (mésotons)	87 86	bihalogénures	
DESTRIAU G. Voir Allard J C. P.	78	Donaldson J. W. La conductibilité thermique de quelques alliages industriels de cuivre et de nickel.	
DESTRIAU G. et LOUDETTE P. Recherches spectro-		C. P.	. 28
métriques en électrophotoluminescence	78	DOPP H. Le mécanisme de la décharge électrique dans les gaz	2
DE Sy A. Contribution à l'étude des propriétés de résis- tance à la corrosion des aciers au chrome et au manga-		Dopp H. Étoiles nouvelles et supernovæ C. P	. 4
nèse		DOPP H. Les rayons cosmiques	

Th. 53 % W. A. W. A. W			
DORAN R. L. Voir HENDERSON W. J C. P.	49	DUPERIER A. Voir Cabrera B	21
Döring W. Étude d'ensemble du ferromagnétisme	73	DUTTA A. K., CHAKRAVARTY M. K. et KHASTGIR S. R.	
DORY E. Voir Putzeys P	114	Étude expérimentale de réflecteurs paraboliques à fils	
	114	pour une longueur d'onde de 3 m environ	97
Doss K. S. G. Modifications superficielles de solutions.			٠.
IV. Explication de la formation de barrière de poten-		Duzee G. R. van et Thomas J. M. Soudure à froid de	126
tiel qui empêche la concentration de molécules à la	04	l'argent. II	
surface de la solution	21	DYE W. B. Voir Mc BAIN J. W C. P.	117
Douglas Clark C. H. Interrelation entre l'énergie de		DYMOND E. G. Intensité des rayons de mésotons dans	
dissociation et la distance internucléaire pour quelques		la haute atmosphère	129
diatomes simples à l'état fondamental C. P.	37	DYMOND E. G. Voir CARMICHAËL H	43
Douglas Clark C. H. Corrélation entre l'énergie de			10
dissociation, la distance internucléaire et l'ordre de			
liaison pour les liaisons C-C C. P.	62		
Dow R. B. Viscosité des liquides aux pressions hydro-		EBERLY K. Voir Brown W. G C. P.	99
statiques élevées	68		00
	00	ECKERSLEY T. L. et MILLINGTON G. La vérification	
Dowling J. J. Comparaison des résistances des bobines	T0	expérimentale de la relation théorique reliant la	
à quatre bornes	72	hauteur et l'intensité des ondes électromagnétiques	99
DOWNING J. R. Voir Buswell A. M C. P.	. 71	de longueur d'onde moyenne	23
DOWNING J. R. Voir VESTLING C. S C. P.	72	Eckersley T. L., Fallson S., Farmer F. T. et Agar	
Downs W. R. Voir Gillespie L. J C. P.	100	W. O. Propagation des ondes hertziennes et la loi	
D 77 C 77 L 77		de réciprocité	96
	117	Eckstein H. Répartition de l'excitation de fluorescence	
Drill H. T. Recherche d'un déplacement électro-		de l'europium bivalent dans le fluorure de calcium	
statique analogue au déplacement vers le rouge dû à la		et du samarium bivalent dans le sulfate de calcium.	
gravitation	10	C. P.	94
Drossbach P. Sur la connaissance de l'électrolyse des		Eggers H. Le système fer-rhénium C. P.	104
sels fondus C. P.	26		101
DROSSBACH P. Raffinage d'alliages fondus C. P.	120	EGGERS H. et PETER W. Diagramme fer-niobium-carbone	104
DRUMMOND D. G. Anisotropie d'une feuille de cellulose.	99	au-dessous de 1050e (alliages riches en fer) C. P.	104
	00	Eggers H. et Peter W. Le système fer-niobium. C. P.	104
DUBE G. P. et LEVINE S. Sur l'énergie d'interaction		EGGERTSEN F. T. Voir KOLTHOFF I. M C. P.	11
mutuelle de deux particules colloïdales hydrophobes.	25	EHMERT A. Sur les gerbes pénétrantes de rayons	
С. Р.	35	cosmiques et le deuxième maximum de la courbe de	
DUBRIDGE L. A. Réactions nucléaires produites par		Rossi	41
protons de 6,5 MéV C. P.	38	EHRENHAFT F. Photophorèse, électrophotophorèse, ma-	
DUBRISAY R. Recherches physicochimiques sur les		gnétophorèse	100
surfaces des liquides	113		100
DUBRISAY R. Action des vapeurs sur les métaux. C. P.	127	EHRENSVÄRD G. et SILLÉN L. G. Contribution à l'étude	0.4
Duchesne J. et Parodi M. Structure de la molécule du		des potentiels dits « d'huile » C. P.	24
tétrachloroéthylène	70	EHRET W. F. Voir STRATEN F. W. VAN C. P.	26
	70	EIDINOFF M. L. Voir ASTON J. G C. P.	19
Duclaux J. Le mouvement brownien et la formule	60	EISENBERG S. Voir RYSSELBERGHE P. VAN C. P.	117
d'Einstein	69		1
Duclaux J. La transparence de l'atmosphère. VI. La			1
brume blanche	126	Elbe G. von et Lewis B. Cinétique de la réaction non	
DUCLAUX J. Voir AMAT M C. P.	131	explosive et explosive entre l'hydrogène et l'oxygène,	
DUFAY J. et BLOCH M. La raie prohibée Po-1D2 de O111		sensibilisée par le peroxyde d'azote. II C. P.	14
dans le spectre nébulaire de Nova Herculis 1934	46	Elbe G. von Voir Lewis B	92
Duffendack O. S. et Kuang-Tseng Chao. Paramètres		ELLETT A. Voir Allen J. A. Van C. P.	47
de température d'après les bandes de l'azote excitées			
par choc électronique	9	ELLETT A., ALLEN J. A. VAN et BAYLEY D. S. Répartition	
DUFFIEUX P. M. Analyse harmonique des franges		angulaire de protons émis dans la réaction deuton- deuton	38
d'interférence données par les appareils à ondes			00
	58	ELLIOTT W. S. et RATCLIFFE J. A. Oscillations de	110
multiples. II	107	Barkhausen-Kurz avec ions positifs	112
	107	Ellis J. W. et Bath J. Pléochroïsme infrarouge et réso-	
Dumanois P., Reutenauer G. et Prettre M. Sur la		nance de Fermi pour les groupements CH ² dans les	~ 0
combustion des mélanges d'hydrocarbures. Mélanges		cristaux	59
de décahydronaphtalène et de dicyclopentadiène.	45	Ells V. R. et Noyes W. A. jr. Études photochimiques.	
C. P.	15	XXIX. La décomposition de la diéthylcétone aux	
Du Mond J. W. M. Incertitude présente sur les valeurs	0.5	courtes longueurs d'onde. Comparaison de l'acétone, de	
des constantes e , m et h	25	la méthyléthylcétone et de la diéthylcétone vers	
DUNKEN H. Expériences de cours et de travaux pratiques		3000 Å C. P.	106
sur les solutions superficielles C. P.	128	ELO H. Voir KAUKO Y C. P.	116
DUNLAP H. Voir HUDSPATH E C. P.	41	Emmons H. La théorie et l'application des thermo-	
DUNNING J. R. Voir BOOTH E. T C. P.	44	couples à grande surface	110
	40		
DUNNING J. R. Voir GOLDSCHMITH H. H C. P.		ENDLER H. Voir Frank H. H C. P.	91
Dunning J. R. Voir Grosse A. V C. P.	52	ENGELHARD H. et SCHILLKE W. Adsorption d'aérosols	0.0
DUNNING J. R. Voir WITCHER C C. P.	53	par les liquides C. P.	36
DUNNINGTON F. G. Une détermination des constantes		ENGELMANN F. Excitation lumineuse par rayons	
atomiques	37	canaux homogènes de faible vitesse	29
Dunnington F. G. Les constantes atomiques. Réévalua-		ENNS T. La désintégration des isomères de 106 Ag. C. P.	52
tion et analyse du désaccord	112	Enns T. Radioactivités produites par le bombardement	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		protonique du palladium	52
DUNWORTH J. V. Radiations du radiomanganèse. C. P.	51		
DUNWORTH J. V. Une détermination des périodes du	*	Erbighausen E. G. Sur les mouvements propres dans	85
radium C et du thorium C', avec une note sur les retards	FO	l'amas galactique	
d'un compteur de Geiger C. P.	52	ERGANG R. Voir VOGEL R C. P.	104

EROFEEV B. V. et TROUSSOVA K. J. Sur la cinétique des		FAST J. D. Voir BOER J. H. DE C. P.	126
réactions avec corps solides comme partie composante. IV. Sur la décomposition thermique de l'oxyde de mer-		FAUST C. L. et THOMAS B. Dépôt électrolytique des alliages argent-plomb	25
cure C. P.	90	FEATHER N. Division des noyaux lourds C. P.	42
ERSCHLER B. et FRUMKIN A. Chimie de la surface de	110	FEATHER N. Le temps mis en jeu dans les phénomènes	
l'électrode de platine	118	de division nucléaire C. P.	46
ESPLEY D. C. Analyse harmonique par la méthode des différences centrales	17	FEATHER N. Voir KRISHNAN R. S C. P.	52
EVANS R. D. Voir Schumb W C. P.	59	FEENBERG E. La détonation de l'iodure d'azote par scission nucléaire	47
EVANS R. D., GOODMAN C., KEEVIL N. B., LANE A. C.			7.1
et Urry W. D. Étalonnage contrôlé et comparaison par deux laboratoires de mesures concernant la déter- mination de l'âge géologique de roches C. P.	58	FEHER F. Contribution à la connaissance du peroxyde d'hydrogène et de ses dérivés. III. Sur le spectre Raman O ² D ² et O ² DH	72
Evans M. G. Les énergies d'activation de réactions concernant des systèmes conjugués C. P.	95	FEITKNECHT W. La forme a des hydroxydes de métaux bivalents C. P.	79
Evans C. H. Sensitométrie monochromatique à éclairement variable	114	FELDMAN C. B. Déviations des ondes courtes du chemin du grand cercle Londres-New-York	55
Evans C. H. et Hirschlaff E. La loi de réciprocité		FELSING W. A. Voir Dailey B. P C. P.	111
en photographie pour les basses températures. C. P.	108	FEODOSIEV N. Étude comparative des procédés habituel	
EVANS C. H. Voir WEBB J. H C. P.	109	et adiabatique de détermination des chaleurs spéci- fiques des corps solides aux basses températures	119
Evans E. R. Voir Livingston M. S C. P.	58	FERGUSON A. Voir COCKETT A. H	123
Evans G. R. Voir Walke E C. P.	51	FERGUSON A. L. Polarisation et survoltage C. P.	25
Evans U. R. Voir Chyzewski E C. P.	30	FERLA F. Voir CACCIAPUOTI B. N C. P.	112
EVERETT D. H. et WYNNE-JONES W. F. K. La dissociation de l'ion ammonium et la force basique de l'ammo-		FERMI E. Voir Anderson H. L 43 et C. P.	44
niaque dans l'eau	100	FERRARI A. et NANNI O. Recherches sur les sels des	
EVERING B. L. La décomposition thermique en radicaux libres des hydrocarbures contenus dans le pétrole. C. P.	15	hétéropolyacides. I. Structure des phospho- et arsénidodécamolybdates et des phospho- et arsénidodécatungstates d'ammonium, de potassium et de thallium	63
EVERSOLE W. G. Voir MAKENS R. F C. P.	85	FERRETTI B. Voir BERNARDINI G C. P.	44
EWENS F. G. Voir Allout E. A	120	FERRETTI B. Voir BERNARDINI G	127
EWING D., PERRY T. et Mc CREARY R. Radioactivité induite dans le molybdène par protons rapides. C. P.	51	FERTEL G. E. F. Voir Heitler W.	14
Ewing L. M. Voir Smith A. W	108	FERTEL G. E. F. Voir POWELL C. F C. P.	40
Eyring H. Voir Cernuschi F	123	FESSLER J. Voir Klages F C. P.	110
EYRING H. Voir GORIN E C. P.	9	FICQUELMONT A. M. DE. VOIR MOUREU H C. P	6
Evring H., Glasstone S. et Laidler K. J. Nouvelle théorie du survoltage C. P.	118	FIGQUELMONT A. M. DE, MAGAT M. et Ochs M ^{11e} L. Sur le spectre Raman de la molécule de phosphonitrile	
EYSTER E. H. Voir GILLETTE R. A	102	trimère (PN Cl ²) ³ C. P.	10
EZOE H. Voir NISHINA Y C. P.	45	FIELD J. E. Voir GEHMAN S. D C. P.	83
FABRE P., MAGNAN C. et MURAOUR H. Sur la détonation de l'iodure d'azote sous l'action des fragments nucléaires de l'uranium bombardé par des neutrons.		FIELD G. S. La dispersion et l'absorption sélective dans la propagation des ultrasons dans les fluides contenus dans des tubes	70
FAILLA G. Voir MARINELLI L C. P.	58 57	Filippov M. V. L'emploi de détecteurs biologiques pour l'analyse spectrale du rayonnement émis par le sel	
FAJANS K. et STEWART D. W. Radioactivité induite dans l'europium. C. P.	50	gemme après irradiation par les rayons X C. P. Finch G. I. Étude des surfaces par la diffraction des	57
FALLON L. D. Voir HARNED H. S C. P. 115 et	116	électrons	28
FALLSON S. Voir Eckersley T. L	96	FINDLAY J. C., PITT A., SMITH H. G. et WILHELM J. O.	0.0
FARINEAU J. Spectres d'émission X et structure électro-		La vitesse du son dans l'hélium liquide sous pression.	20
nique des alliages Al-Cu et Al-Ni C. P.	27	FINK C. G. et KOLODNEY M. Anodes pour la production électrolytique du manganèse C. P.	25
FARKAS A. L'activation de l'hydrogène dans les réactions catalytiques des hydrocarbures	96	FINK C. G. et MACKAY J. S. Cellules photoélectriques sensibles aux radiations de grandes longueurs d'onde.	
FARKAS A. et FARKAS L. Interaction catalytique de l'acétone et de l'alcool isopropylique avec le deutérium cur du platina	1.6	La cellule au sulfure de bismuth Fink K. Recherches de coïncidences dans la désintégra-	113
sur du platine	16 97	tion nucléaire du bore par les protons C. P. Fischer J. Recherches sur l'échauffement des fils par	2
FARKAS A. et FARKAS L. Échange catalytique d'atomes	31	le courant électrique	21
d'hydrogène entre le deutérium moléculaire, l'hexane normal et le cyclohexane	98	Fischer V. Chaleurs de mélange pour un système de trois substances	102
FARKAS L. et SANDLER L. Sur la transformation ortho- para de l'hydrogène dans les liquides diamagnétiques. C. P.	87	à cathode creuse pour l'effet Zeeman	80
FARKAS L., HIROHBERG Y. et SANDLER L. Décomposition	07	quelques solutions diluées C. P.	112
photochimique des composés solides hydrogénés aux basses températures. C. P.	106	Fisk J. B. Transmutation du bore par neutrons lents avec émission de particules α et de protons. C. P.	48
FARMER F. T. Voir Eckersley T. L	96	FISK J. B. Voir GETTING I. A	93
FARNSWORTH H. E. et WINCH R. P. Fonctions de		FISK J. B. Voir Maurer W C. P.	1
travail de diverses faces de cristaux uniques d'argent. C. P. Fast J. D. Le diagramme du point de transition du	78	FLASCHKA H. et GAOTINGER E. Sur le degré de dépola- risation des rayons diffractés par les mélanges liquides binaires. II	
système zirconium-titane	125	FLEISCHMANN L. Formule généralisée de l'effet Doppler.	

FLEMING J. A. Résumé du travail de l'année du Service du magnétisme terrestre de la « Carnegie Institution »		Fréling E. et Laffitte P. Sur l'inflammation spontanée des mélanges d'hexane normal et d'air C. P.	15
à Washington	131	FRENKEL J. Théorie de la décharge électrique dans les	
FLEMING J. A., HARRADON H. D. et JOYCE J. W. Septième Congrès de l'Association du Magnétisme terrestre et d'Électricité à Washington, du 4 au 15 sep-		isolants et les semi-conducteurs électroniques Frenkel J. Théorie générale de fluctuations en hétérophase et des phénomènes de pré-transition	53 124
tembre 1939	131	FREUNDLICH H. et GILLINGS D. W. Une comparaison de	
FLETCHER H. Diagrammes d'audition	108 21	l'influence d'un son audible et des ondes ultrasonores sur des systèmes à deux phases	69
FLORESCU N. A. Perméabilité magnétique axiale des fils et couches minces de fer dans les champs magnétiques de haute fréquence	5	FREUNDLICH H. et HELLER W. Adsorption de l'azobenzène cis et trans	32
FLORY P. J. Cinétique de la polyestérification : étude	Ü	quinone en solutions salines	109
des effets du poids moléculaire et de la viscosité sur la vitesse de réaction	88	FREYMANN R. P. Les forces moléculaires C. P. FRICKE H. et JACOBSON L. E. Étude diélectrique du	37
FOGY W. Voir RUMPF E	59	système gélatine-eau. Dispersion anormale dans l'eau orientée	34
chlorique, bromique et iodique C. P.	10	FRIEDMAN H. Voir BEEMAN W. W C. P.	12
FORBES G. S. Voir TAMBLYN J. W C. P.	106	FRIEDMAN L. et CARPENTER P. G. Vitesse de diffusion	
FORESTIER H. et VETTER M. Etude des systèmes F ² O ³ .O Ni-F ² O ³ .O Ng; F ² O ³ .O Ni-F ² O ³ .O Cu; F ² O ³ .O Ni-F ² O ³ .O Zn	20	et poids moléculaire. I. Les limites de validité de l'équation de diffusion de Stokes-Einstein C. P. FRIEDMAN L. et KLEMM K. Vitesse de diffusion et poids	6
FORMAN J. Voir Koga L	11	moléculaire. II. Effet du ph sur la dimension des	2
FORMWALT J. M. Voir CONSTANT F. W	5	particules dans des solutions de gélatine C. P. FRIEDMAN L. et SHEARER W. N. Effet de non électro-	6
FORNEY R. B. Voir Mathers F. C C. P. FORRER R. Études sur le moment magnétique dans	25	lytes sur la durée précédant le durcissement des gels	24
les alliages ferromagnétiques. II. Le phénomène		de gélatine	34
gyromagnétique. Relations entre moments supplémentaires et points de Curie	73	C. P.	77
Forro M. Voir Barnothy J	14	FRIEND A. W. et COLWELL R. C. Les hauteurs des régions réfléchissantes de la troposphère	83
Forsman K. E. Etudes sur le domaine de constante des tubes compteurs et sur le pouvoir de résolution		FRILLEY M. Spectrographie par diffraction des rayons γ de la famille de l'actinium	56
des amplificateurs (contributions à la technique de mesure dans l'étude des rayons cosmiques)	30	Frisch C. J. Voir Fuller C. S	81
FORST P. Voir Schenk R C. P.	104	FRISCH P. Voir REINHOLD H C. P.	86
FORSTER W. S. Voir ASTON J. G C. P.	19	FRISCH O. R. Calcul statistique des courbes de décroissance composites	45
Förster T. L'influence réciproque des valences dans l'atome de carbone	61	FRÖLICH H. Théorie de la rupture électrique des cristaux ioniques. II	77
FOSTER M. G. Conductibilité et mobilité des couches minces de plomb	93	FRÖHLICH H. et MOTT N. F. Le libre parcours moyen des électrons dans les cristaux polaires	25
Fourt L. Cohésion latérale dans les monocouches de protéines	129	Fröhlich W. Voir Rumpf E C. P.	59
FOWLER W. A. Voir Mc LEAN W. B C. P.	47	FRUMKIN A. Calcul du potentiel absolu de l'électrode normale au calomel à partir de l'énergie libre d'hydra-	
FOW J. G. Voir WHITE M. G C. P. C. P. C. P.	47 46	tation des ions gazeux	120
Fox J. G., Creutz E. C., White M. G. et Delsasso L. A.		FRUMKIN A. Voir ERSCHLER B	118 119
La différence des énergies coulombiennes de noyaux légers isobares	37	FRY A. S. et FISHER R. A. Effet Zeeman de structure hyperfine de l'iode. II.	80
Fox G. W. et Stebbins D. W. Influence des filtres de quartz sur la distribution de l'énergie dans les		FRYE R. M. Voir COMBES L. S	62
diagrammes de Laue	81 10	Fuchs K. Sur la stabilité des noyaux par rapport à l'émission β	2
Franklin R. G. Voir Allen A. J	58	Fuchs K. Voir Born M	22
Fransk H. H. et Endler H. Sur la vitesse de nitration des carbures de calcium C. P.	91	Fucks W. et Bongatz H. Modification de la tension de décharge disruptive dans les éclateurs de type industriel	29
Franzini T. Caractéristiques des cellules photoélectriques à trois électrodes	74	Fuller H. Q., Phillips L. W. et Almy G. M. Fluorescence du diacétyle : rendement quantique et	448
Fredenhagen K. et Fredenhagen H. Détermination des élévations moléculaires du point d'ébullition des solutions de substances minérales et organiques dans		extinction par l'iode Fuller C. S. et Frisch C. J. Étude par les rayons X de la série des polyesters du décaméthylène C. P.	81
l'acide fluorhydrique anhydre C. P.	111	Funger E. Les fonctions d'excitation des neutrons du glucinium et du bore par les rayons α de ThC. C. P.	
FREDENHAGEN K. et SCHULZE W. Élaboration d'une théorie des solutions. II. La signification des grandeurs partielles molaires dans la théorie des solutions.		FUNK W. et Seeliger R. Recherches sur les oscillations	49
C. P.	109	internes d'arcs électriques à basse tension Fuoss R. M. Propriétés électriques des solides. IV.	31
Frederick K. J. et Hildebrand J. H. Chaleurs spécifiques et chaleurs de fusion et de transformation du tétrabromure de carbone	19	Influence de l'histoire thermique des matières plas- tiques constituées par des chlorures de polyvinyle,	29
FREDIANI H. A. Voir Choppin A. R C. P.	85	C. P. Fuoss R. M. Voir Mead D. J C. P. 22 et	82 115
Freed S., Mc Murry H. L. et Rosenbaum E. J. Sur quelques propriétés du saphir blanc	99	FURRY W. H., GLARK J. R. et ONSAGER L. Sur la théorie de la séparation des isotopes par la diffusion	
Freeman I. M. Durée de vue du mésotron	6	thermique C. P.	4

Fuson N., Randall H. M. et Dennison D. M. Le spectre rotationnel pur dans l'infrarouge lointain et la structure moléculaire de la vapeur d'eau lourde C. P.	1	qui suit la photolyse de la reaction dans l'obsernate qui suit la photolyse du leucocyanure de vert malachite	-
Fuson N., Randall H. M. et Dennison D. M. Le spectre		GERMER L. H. Étude des films minces par diffraction	1
d'absorption dans l'infrarouge lointain et la structure de rotation de la molécule de vapeur d'eau lourde		électronique. Structure de films très minces	r
		des pellicules extrêmement minces C. P. Germer L. H. et Storks K. H. Films frottés de stéarate de baryum et d'acide stéarique C. P.	e
GABRIEL G. Voir MONDAIN-MONVAL P C. P.	125	de baryum et d'acide stéarique C. 1'. GERNES D. C., LORENZ G. A. et MONTILLON G. H. Dépôt	
GAGE D. M. et BARKERS E. F. Spectre d'absorption infrarouge du trifluorure de bore C. P.	70	métallique de cuivre, de cadmium, de zinc et de nickel à partir des solutions de thiosulfates C. P.	l
GAINSBOROUGH G. F. La diode comme changeur de fréquence pour la mesure des ultrafréquences	5	GERSZONOWICZ S. Sur la détermination directe et semi-	
GALAS T. Voir Urbanski T C. P.	93	directe de la résistance critique des galvanomètres à cadre mobile	
GALIBOURG J. et LAURENT P. Sur les transformations des fontes austénitiques C. P.	27	GETTING I. A., FISK J. B. et VOGT H. G. Quelques parti- cularités d'un générateur électrostatique et d'une	
GALLACHER D. M. Voir ZAHL P. A C. P.	129	source d'ions pour des recherches à haute tension	
GAMBETTA E. Sur un dispositif permettant le contrôle	99	GEX M. Voir VLÈS F	
ou la mesure de faibles courants alternatifs Gamertsfelder C. La diffraction des rayons X par	22	Gheury de Bray M. E. J. Interprétation des déplacements vers le rouge de la lumière issue des nébuleuses	
l'étain et le chlore liquides C. P.	65	extragalactiques	46
GAMERTSFELDER G. R. Voir Schoupp W. E C. P.	40	GHEURY DE BRAY M. E. J. Voir KITCHENER E	
Gamow G. Les réactions nucléaires et l'évolution des étoiles	46 132	GHOSH J. C. La production de substances et de films métalliques d'argent, de platine ou de palladium opti- quement actifs au moyen de la lumière polarisée circu-	
GAMOW G. et TELLER E. Sur la production de l'énergie		lairement	
dans les étoiles géantes rouges	132	GHOSH K. Voir DAS S. R C. P. GHOSH M. Dynamique de la corde du pianoforte et du	
GANGULI N. Voir Krishnan K. S C. P. GANT D. H. T. Division de l'uranium sous bombarde-	77	marteau. II	2
ment par deutérons C. P.	43	GHOSH S. P. Voir MITRA S. K	15
GANT D. H. T. Voir Krishnan R. S C. P.	52	GIACOMELLO G. Voir CAGLIOTI V C. P.	65
GANZ E. Tentative pour mesurer la vitesse de propagation de la chaleur dans l'hélium liquide	121	Giacomini A. et Bertini A. Perfectionnement de la méthode pour affirmer l'homogénéité des solides au moyen des ultrasons	
GANZ J. F. Voir Allen E.	38	GIAUQUE W. F. et Powell T. M. Chlore. Capacité calori-	
GAOTINGER E. Voir Flaschka H	$\frac{21}{26}$	fique, tension de vapeur, chaleurs de fusion et de vaporisation, entropie	
GARRETT A. B. et Hogge E. La solubilité des halogénures	20	GIAUQUE W. F. Voir POWELL T. M C. P.	102
mercuriques dans des solutions d'halogénures de potassium. Le caractère des ions complexes d'halogénures mercuriques. Preuve de la polymérisation du chlorure mercurique	112	GIAUQUE W. F. et RUEHRWEIN R. A. Entropie de l'acide cyanhydrique. Capacité calorique, chaleur de vapori- sation et tension de vapeur. Polymérisation de la liaison hydrogène du gaz dans les chaines de longueur infinie.	
GARRETT A. B. et Howell W. W. Equilibres de l'oxyde		C. P.	103
mercurique dans des solutions d'acide nitrique dilué. Preuve de la dissociation échelonnée des bases. C. P.	18	GIBBONS R. C. Voir Parton H. N C. P. GIBBS D. F. et Thomson G. P. Délai possible dans l'émis-	116
Gassmann A. G. Voir Hartman R. J C. P.	15	sion de neutrons par l'uranium	44
GAUDINI A. et BRAMBILLA M. Charbons activés pour	31	GIBBS H. T. De la lumière polarisée pour voitures automobiles	78
masques à gaz	01	GIBNEY R. B. Voir HARING H. E C. P.	128
génures alcalins sur la bande d'eau de 4,7 μ	79	GIBSON R. E. et LOEFFER O. H. Les relations pression-	
Gaviola E. Nouvelle méthode pour l'essai des miroirs de Cassegrain	76	volume-température pour les solutions. II. Coefficients énergie-volume de l'aniline, du nitrobenzène, du bromo- benzène et du chlorobenzène	103
GAVIOLA E. VOIR PLATZECK R	76	GIBSON R. E. et LOEFFLER O. H. Relations pression-	.100
GAYDON A. G. et PEARSE R. W. B. Le spectre de l'hydrure de rubidium, RbH. Courbe de potentiel, fonctions d'ondes et distribution d'intensité	106	volume-température dans les solutions. III. Quelques propriétés thermodynamiques de mélanges d'aniline et de nitrobenzène	114
GAYDON A. G. et PEARSE R. W. B. Le spectre de	440	GIBSON C. L. Voir GERMANN F. E. E C. P.	107
l'hydrure de rubidium	116	GIBSON K. S. Facteurs de luminosité spectrale	115
intermédiaires dans quelques alliages durcissant avec le temps	123	GIBSON K. S. et HAUPT G. W. Standardisation de l'échelle d'émissions de lumière qu'on utilise pour caractériser les verres de signalisation des chemins de fer	34
GEBHARDT E. Voir KÖSTER W C. P.	104	GILBERT E. C. Voir BLARICOM L. van C. P.	66
GEDDES M. Voir WHITE F. W. G.	127	GILBERT E. C. Voir CORRUCCINI R. J C. P.	101
GEHMAN S. D. et Field J. E. Recherches aux rayons X sur l'état cristallin du caoutchouc C. P.	83	GILBERT E. C. Voir Hughes A. M C. P.	103
GEIB K. H. Voir Bok L. D. C C. P.	99	GILBERTSON L. I. Voir Mathers F. C C. P.	26
GEIL G. W. Voir Mc Adam D. J C. P.	127	GILL E. W. B. Un générateur à ondes courtes	24
GEMANT A. Cataphorèse en milieux isolants C. P.	34	sation des rayons cosmiques	40
GEMERT A. Voir CLAY J	128 3	GILLESPIE L. J. Théorie simple de la séparation des gaz par diffusion thermique	69
GERMANN F. E. E. et GIBSON C. L. Étude des réactions		GILLESPIE L. J. et Downs W.R. L'équilibre palladium-	4.0.0
des leucocyanures de matières colorantes du triphényl-		deutérium	100

de vibration rotation de l'oxyde nitrique		Goloborodko T. et Leipunski A. Diffusion de photo- neutrons du deutérium par les noyaux d'éléments	
GILLILAND T. R., KIRBY S. S. et SMITH N. Les caractéris- tiques de l'ionosphère à Washington D. C. en août et		légers C. P. Gombas P. Détermination de la position et de la largeur	
septembre 1939	83	des bandes énergétiques des électrons des métaux Na, K, Rb et Cs.	
GILLO L. Recherches expérimentales sur la purification		GOOD W. E. et THILL R. D. Recherches sur l'action de	
et les critères de pureté des étalons physico-chimiques organiques. C. P.	3	neutrons lents sur le bore	48
GILLOD P. Voir BOUTRY G. A		fabrication d' « électrets » permanents et facteurs qui	7.9
GILTA G. La forme cristalline des p-arsanilates alcalin.		affectent leur comportement	53
GINGRIEL N. S. et WALL C. N. La structure du potassium		sphère	84
liquide	123	GOODEVE C. F. et KATZ S. Le spectre d'absorption du chlorure de nitrosyle C. P.	69
GINNINGS D. C. Voir OSBORNE N. S	120	GOODEVE C. F. et MARSH A. E. L. Chaleur de décomposition du thioxyde de chlore et énergie de la liaison	
liquide	82	oxygène-chlore	102 58
GIOVANELLI R. G. Relations entre les éruptions et les		GOODMAN C. Voir Evans R. D	90
taches solaires		des couches multiples C. P.	129 110
la rigidité anélastique des organes flexibles		GORDON A. R. VOIT SHANKMAN S C. P. GORDY W. VOIT NIELSEN A. H	62
GLASER W. Défauts des systèmes de déviation électriques		GORE R. C. Voir Buswell A. M C. P.	70
GLASOE P. K., KLEINBERG J. et AUDRIETH L. F. Catalyse		GORIN E., WALTER J. et EYRING H. Rotation interne et résonance pour les hydrocarbures C. P.	9
acide pour les amines. II. Effet catalytique de divers sels de butylammonium sur l'aminolyse du phényla-		Görlich P. Note sur les distributions spectrales des	
cétate d'éthyle dans la <i>n</i> -butylamine anhydre. C. P.	96	sensibilités des cellules photoélectriques à couches d'arrêt de sélénium	57
GLASOE G. N. et STEIGMAN J. La radioactivité des produits de rupture de l'uranium bombardé avec des neutrons lents C. P.	45	GORMAN M. Hydrolyse de l'ion stanneux dans des solutions de perchlorate stanneux C. P.	116
GLASOE G. N. et Steigman J. Produits de rupture de	40	GORTER C. J. Quelques problèmes du dia-et parama- tisme.	73
l'uranium C. P.	45	GORTNER R. A. Voir Lauffer M. A C. P.	27
GLASSTONE S. Voir EYRING H C. P. GLAZUNOV A. Sur la formation des précipités anodiques.	118	Govaerts J. Concentration du radiophosphore 32P au	40
C, P,	25	moyen d'un champ électrique C. P. TRUMP J. C. Voir GRAAF van der R. J	48
GLOCKLER G. et LEADER G. R. Effet Raman du dibromo- difluorométhane et du dibromo-chlorométhane. C. P.	73	Graf T. La méthode des coıncidences appliquée à la détermination de l'efficacité des compteurs Geiger- Muller et à la mesure de l'ionisation spécifique des	
GLODE H. Voir Bode H	36	rayons β de 50 à 1000 ekV	57
GLYNNE A. Comparaison des résistances des bobines à quatre électrodes	4	GRAFF D., CLUSIUS K. et KRUIS A. Mesure et calcul statistique de l'équilibre $D_2 + SH_2 \rightleftharpoons H_3 + SD_2$.	0.0
GOCKEL H. Nouvelle contribution à la question des variations de marche dans les horloges de Greenwich et de Göttingen	1	GRAFF K. Quelques observations pendant l'éclipse annulaire de Soleil du 17 avril 1912	98
GODART O. Les variations du champ magnétique ter- restre sur toute la Terre, et l'intensité de la radiation		GRANT V. H. et PETERS M. F. Détermination de la	101
cosmique	131	tension optimum pour l'alimentation des appareils électriques d'avions	112
GODDARD D. R. Réception transatlantique des signaux de télévision de Londres	56	GRAVES A. C. Différences de packing fraction pour quelques éléments lourds	5
GOGATE D. V. Phénomènes d'effusion dans la statistique quantique relativiste	90	GRAUWIN P. Contribution à l'étude thermo-électronique du molybdène thorié	26
Goldberg L. Température de la chromosphère solaire	45	Gray J. A. Les rayons γ du radium E C. P.	56
Goldberg L. Étude de la largeur des raies de He pour les	96	GRAY T. J. et TRAVERS M. W. Sur la cinétique de la	
étoiles de type peu avancé	86	décomposition thermique du tétraméthylméthane (néopentane)	85
miques variationnelles	90 50	GREEN L. C. Nouveaux termes dans les spectres de Fe I, Fe II et Fe III et étalons additionnels pour l'ultra-	
GOLDHABER M., HILL R. D., KRUGER P. G. et STALLMAN	50	violet lointain	10
F. W. La désintégration du bore par neutrons lents. C. P.	48	Green A. E. Systèmes de tension dans des plaques anisotropes. II.	107
GOLDSCHMITH H. H. Voir COHEN V. W C. P.	40	GREEN A. E. et TAYLOR G. I. Systèmes de tension dans	
GOLDSCHMITH H. H. VOIR PRIMAKOFF H C. P.	40	des plaques anisotropes. I	107
GOLDSCHMITH H. H., COHEN V. W. et DUNNING J. R. Diffusion de neutrons lents par l'uranium C. P. GOLDSTEIN L., ROGOZINSKI A. et WALEN R. J. LA	40	hydrogène. I. Les densités des eaux naturelles de sources variées	5
diffusion par les noyaux d'uranium de neutrons		Greene G. U. La vitesse de décomposition du peroxyde	
rapides, et l'émission neutronique possible résultant de la division de ces noyaux	43	d'hydrogène dans les bains de nickelage au sulfate de nickel	25
GOLDSTEIN L., ROGOZINSKI A., et WALEN R. J. Sur les	•	GREENHALGH R. K. Voir HORREX C C. P.	98
intéractions des neutrons rapides avec les noyaux d'uranium	57	GREENHALGH R. K. et POLANYI M. Hydrogénation et échange atomique du benzène C. P.	99

GREENSTEIN J. L. Magnitudes et couleurs dans l'amas	25	Gürtler J. Phénomènes de fluctuation de rayons y.l. C. P.	3
globulaire Messier 4	85	GURWITSCH A. et L. Luminescence chimique ultra-	J
GREENSTEIN J. L. et HENYEY L. G. Sur les nébuleuses diffuses.	84	violette C. P.	94
GREENSTEIN J. L. et HENYEY L. G. Les spectres de deux	0 -	Gurwitsch A. et L. Interprétation du rayonnement	
nébuleuses à réflexion	84	mitogénétique comme « fluorescence sensibilisée ».	0.4
GREENWOOD J. N. et WORNER H. W. La constitution des		C. P.	94
alliages du plomb avec de faibles proportions de	125	GURWITSCH A. et L. Excitation de phénomènes de polymérisation par irradiation mitogénétique C. P.	94
soufre, de sélénium et de tellure C. P. Gregg S. J. Voir Widdowson E. E C. P.	52	GUTH E. Sur la théorie statistique de l'élasticité du	
GREGG S. J. von Widdowson E. E. Évaporation de films	54	caoutchouc et des expériences relatives à la question.	
moléculaires édifiés sur métaux C. P.	129	G. P.	83
GRÉGOIRE R. Connaissances actuelles sur la constitution		GUTH E. Voir COLLINS G. B C. P.	49
de la matière C. P.	1	GUTHRIE J. C. Voir OWEN E. A C. P.	27
GRIFFITH R. O. Voir CALLOW A. E C. P.	106	GWATHMEY A. T. et BENTON A. F. Croissance, orientation et préparation de la surface de cristaux uniques	
GRIFFITHS J. H. E. L'absorption des neutrons d'énergie	39	de cuivre C. P.	75
moyenne	00	GWATHMEY A. T. Voir BENTON A. F. Ouelques expé-	
simple pour la mesure des faibles pressions	17	riences montrant les variations de réactivité en	128
GRIMMETT L. G. Voir Nahmias M. E C. P.	56	direction des cristaux simples de cuivre C. P.	120
GRISDALE G. L. Voir Mc Gregor-Morris J. T	6		
GRIVET-MEYER Mme T. Effets secondaires des rayons	0	II II Notes concernant les cormes et le propegation	
cosmiques dans le plomb	3	HAAKE H. Notes concernant les germes et la propagation du renversement de l'aimantation, dans le cas de	
GROPPER L. Calcul du second viriel de l'hélium pour les plus basses températures mesurées	83	grands effets Barkhauzen	21
GROSS S. T. Voir CLARK G. L C. P.	83	HABERHANDT H. Sur les soi-disant radiobarytes de	58
GROSSE A. V. La série des éléments radioactifs de l'acti-		Teplitz et Carlsbad	124
nium et son influence sur les mesures de l'âge géolo-		HADIG F. H. VOIR BOHN J. L C. P.	59
gique C. P. GROSSE A. V., BOOTH E. T. et DUNNING J. R. La rupture	2	HADIG F. H. Voir BOHN J. L C. P. HAENNY C. et Haïssinsky M. Sur la préparation des	33
du protactinium (élément 91)	52	sources de neutrons Po-Gl	39
GROSSMANN A. J. Voir SMYTH C. P C. P.	66	HAFSTAD L. R. Voir HEYDENBURG N. P C. P.	38
GROSSMANN R. L'influence de l'addition de gaz électro-		HAFSTAD L. R. Voir ROBERTS R. B C. P.	44
négatifs sur le diagramme courant-tension de l'azote		HAGGSTROM E. Voir WITCHER C C. P.	53
Crown I Etydo dos royana V (mis nos los dos royana V	75	HAGSTRUM H. D. et TATE J. T. La chaleur de dissocia-	
Groven L. Étude des rayons X émis par les gaz raréfiés excités par une décharge électrique	118	tion de l'oxyde de carbone C. P.	101
Groves L. G. La détermination des moments dipolaires		Haïssinsky M. Voir Haenny C C. P.	39
en phase vapeur. I. Appareil perfectionné C. P.	66	Haïssinsky M. et Walen R. J. Sur la détonation de l'iodure d'azote sous l'action des rayons α du polonium.	
GROVES L. G. Voir BAKER J. W C. P.	66	С. Р.	4
GUCKER F. T. jr. et Moser C. E. Coefficient de dilatation de solutions aqueuses d'urée à 27°,5 calculé d'après les		Haïssinsky M., Rosenblum S. et Walen R. J. Sur la	
densités à 25 et 30°	110	non-existence d'électrons de masse multiple dans l'émission β du radium E	2
Guében G. Transmutation de l'uranium et du thorium		HALBAN H. von. Voir Adler F C. P.	45
par les neutrons C. P.	42	HALBAN H. VON, JOLIOT F. et KOWARSKI L. Énergie des	
Guéron J. Voir Ochs M ^{11e} L	80	neutrons libérés dans la division du noyau d'uranium	
GUEST I. I. Sur la proposition que « l'effort de cisail- lement seul est efficace pour produire la rupture élas-		provoquée par des neutrons thermiques C. P.	39
tique »	107	HALBAN H. von, Joliot F. et Kowarski L. Nombre de neutrons libérés dans la division nucléaire de l'uranium.	
GUEST W. L. et LEWIS W. C. M. Effet des électrolytes		C. P.	45
sur la tension interfaciale entre l'eau et la décaline	0.4	HALBAN H. jr., JOLIOT F., KOWARSKI L. et PERRIN F.	
(trans-décahydronaphtalène)	21	Mise en évidence d'une réaction nucléaire en chaîne au sein d'une masse uranifère	45
GUILLAUD C. VOIR HOCART R	124	au sein d'une masse uranifère C. P. Hall J. S. Comparaison de la vitesse de la lumière dans	
dea alliages aluminium-argent riches en aluminium.		le visible et l'infrarouge par une méthode astrono-	
C. P.	27	mique	76
GUILLET L. fils. Voir BASTIEN P C. P.	127	HALPERN J. et CRANE H. R. Nouvelles expériences sur	
Guillien R. Sur des phénomènes de transition découverts dans les aluns à basse température C. P.	17	le recul du noyau dans la désintégration β C. P. HALPERN J. Voir CRANE H. R C. P.	47 53
GUILLIEN R. La constante diélectrique au voisinage du	17	HALPERN O. et Johnson M. H. Sur la diffraction magné-	
point de fusion	52	tique des neutrons	
GUILLISSEN J. Voir STAHEL E C. P.	56	HALPERN O., HAMERMESH M. et JOHNSON M. H. Sur la	
GUILMAN A. Voir Bach N	122	diffusion de neutrons par les cristaux et les alliages.	
GUILOTTO A. VOIR PIONTELLI R C. P.	121	C. P. HAM R. L. Voir SIMONS J. H C. P.	196
Guinier A. La diffraction des rayons X aux très petits angles : application à l'étude de phénomènes ultra-		HAM W. R. La diffusion de l'hydrogène à travers du	
microscopiques	36	cuivre exempt d'oxygène	
GUINIER A. Voir CALVET J C. P.		HAMAKER H. C. Adsorption de la vapeur d'iode par les	
Günther P., Holm K. et Strunz H. La structure de		poudres	
l'acide fluorhydrique solide C. P.	79	HAMAKER H. C. Voir Boer J. H. DE C. P.	
Gurevitch I. Transitions de phase de la matière nucléaire C. P.	20	HAMMERTE I P. Voir Troype I	
GURNEY R. W. Voir Mott N. F.	38 67	HAMMETT L. P. Voir Zucker L	
	07	HANN R. M. Voir MACLAY W. D C. P.	. 63

HANSEN H. L'affaiblissement des rayons X monochro- matiques pour CS ₂ , CH ₂ Cl ₂ , C ₂ H Br liquide et gazeux		HASTINGS A. B. Voir KIESE M C. P.	22
ainsi que pour CH ₃ I gazeux entre 0,1623 et 1,933 Å	81	HASTINGS J. L. Voir Schumb W	59
HARA R. Voir Toriumi T C. P.	17	HAUEL A. P. Les accumulateurs au cadmium-nickel.	26
HARBARH E. H. Voir BHATNAGAR S. S C. P.	67	C. P.	26
HARING H. E. et GIBNEY R. B. Étude électrochimique	0,	HAUFFE K. Voir WAGNER C	16
de la corrosion du fer peint	128	HAUGHTON J. L. Recherches sur les alliages de magnésium. IX. Constitution des alliages avec l'aluminium	
HARKINS W. D. Voir Boyd E C. P. 30 et	128	et l'argent riches en magnésium C. P.	124
HARKINS W. D. Voir NUTTING G. C C. P.	30	HAUGHTON J. L. et TATE A. E. L. Alliages de magnésium.	
HARKINS W. D. et NUTTING G. C. Relations énergétiques dans les transformations de systèmes à 3 dimen-		VIII. Étude complémentaire des propriétés mécaniques de quelques alliages bruts	28
sions en système à 2. La chaleur latente et l'entropie d'étalement des acides myristique et pentadécylique. C. P.	31	HAUK V. et NEUMANN W. Courbes d'allongement isothermes et adiabatiques du caoutchouc vulcanisé.	19
HARKINS W. D., NEWSON H. W., MOON R. J., SNELLA. H.,		HAUPT G. W. Voir Gibson K. S.	13 34
SLOTIN L. A., BORST L. P., SIMON S. L., CARPENTER B. et Bell P. R. Le cyclotron de l'Université de Chicago. C. P.	58	HAUSER E. A. et LE BEAU D. S. Relation entre la viscosité et la grandeur des particules C. P.	34
HARMS H. Sur la valeur énergétique de la liaison OH-OH. C. P.		HAUSER E. A. et LE BEAU D. S. Études sur la gélifi- cation et la formation de pellicules. II. Étude de pelli-	
HARNED H. S. et CALMON C. Les propriétés des électro-		cules argileuses	130
lytes dans des mélanges d'eau et de solvants orga- niques. I. L'acide chlorhydrique dans des mélanges éthanol-eau et isopropranol-eau de constante diélec-		HAUSTEIN H. B. Voir Anderson H. L C. P. HAVAS P. Sur le ralentissement des ions lourds dans la	43
trique élevée	23	matière. Application à la rupture de l'uranium HAVAS P. Voir BECK G	98 46
HARNED H. S. et DREBY E. C. Propriétés des électrolytes		HAWKES J. A. Voir Travers M. W C. P.	86
dans des mélanges d'eau et de solvants organiques. IV. Nombres de transport de l'acide chlorhydrique		HAWORTH F. E. Un appareil pour la détermination de	
dans l'eau et dans des mélanges dioxane-eau de o		l'orientation des cristaux par rayons X C. P.	78
à 50° C. P.	117	HAWORTH F. E. Superstructure de Ni Fe C. P.	124
HARNED H. S. et FALLON L. D. Propriétés des électro-		HAXBY R. O. et Allen J. S. La répartition angulaire	
lytes dans des mélanges d'eau et de solvants orga- niques. II. Constante d'ionisation de l'eau dans des		des particules α de B + 1 H	48
mélanges contenant 20, 45 et 70 % de dioxane. C. P.	115	HAY K. D. Voir DAVIS H. L C. P.	34
HARNED H. S. et FALLON L. D. Propriétés des électro-		HEATH H. R. Voir BASTICK R. E	93
lytes dans des mélanges d'eau et de solvants orga-		HEBB M. N. Voir Nordheim L. W.	42
niques. III. Constante d'ionisation de l'acide acétique dans un mélange eau-dioxane à 70 % de dioxane. C. P.	116	HECH N. H. La terre, l'air et le soleil, ce qu'on peut apprendre d'eux en sismologie et en magnétisme terrestre	44
HARNED H. S. et FALLON L. D. La seconde constante	***	HECK N. H. Voir Bartels J.	131
d'ionisation de l'acide oxalique de 0 à 50° C. P. HARRADON H. D. Voir FLEMING J. A	116 131	HEERTJES P. M. et WATERMAN H. I. Spectres d'absorption, III. Les spectres de l'anthracène de l'octahydro-	
HARRIS E. J. Décomposition des peroxydes d'alcoyle:		anthracène et du perhydroanthracène, dans l'ultra-	69
peroxyde de dipropyle, peroxyde d'éthyle acide et peroxyde de propyle acide	86	Wiolet C. P. Heidt L. J. Vitesse de la réduction thermique de l'acide	09
HARRIS N. T. Voir BARSHALL H. H C. P.	55	bichromique par la quinine, l'hydroquinine et la	
HARRIS W. T. Un spectrographe électronique C. P.	53	cinchonine dans l'acide sulfurique dilué de 0° à 60°. C. P.	90
HARRISON W. N. Voir Moore D. G	91	HEIDT L. J. Rendements quantiques et cinétiques de la	
HARRISON G. R. et BITTER F. Effet Zeeman de spectres complexes dans des champs atteignant 100 000 gauss.	118	production, sensibilisée par la lumière visible et ultraviolette, de sucres réducteurs à partir de saccha-	
HART W. D. Voir ARNOT F. L.	7 51	rose dans des solutions aqueuses de sulfate d'uranyle. C. P.	107
HARTECK P. Voir Schaeffer W C. P.	54	HEINRICH H. Voir Ryan M. A C. P.	
HARTMAN R. J., STORMS L. B. et GASSMANN A. G. Effet des groupements polaires sur les vitesses d'estérification des acides benzoïques substitués avec le cyclo-		HEINTZ E. Sur le spectre infrarouge de l'acide ascorbique. C. P.	9
hexanol C. P.	15	Heisig G. B. Action du radon sur les polyméthylènes :	
HARTMANN J. et LAZARUS F. Le rayonnement du générateur acoustique à jet d'air déduit de l'observation		cyclobutane et cyclobutène	57 11
directe de l'amplitude des vibrations aériennes dans	4.00	HEITLER W., POWELL C. F. et FERTEL G. E. F. Particules	Y I
l'oscillateur	108 56	lourdes de rayons cosmiques au Jungfraujoch et au	1.1
HARVEY F. A. Réfractaires de la série alumine-silice. C. P.	20	niveau de la mer	14 32
HARVEY A. F. Les caractéristiques de « cut-off « d'un magnétron à plaque unique	74	HELLUND E. J. Théorie généralisée de la diffusion. I. et II	107
HARVEY G. G. Diffusion totale des rayons X par les cristaux.	11	HELLUND E. J. et UEHLING E. A. Phénomène de transport dans les mélanges de gaz	51
HARVEY G. G. Diffraction de rayons X par l'éthanol liquide C. P.	82	HELLWEGE K. H. Sur le spectre d'oscillations électro- niques des cristaux de sels de néodyme	10
HARVEY E. N. Sonoluminescence et chimiluminescence due au son	95	HELLWEGGE K. H. Sur un réseau par réflexion de forme spéciale (suite).	99
Hasanova N. Voir Kritschewsky I	83	Helmholz L. La structure cristalline de l'enneahydrate du bromate de néodyme	12
HASHMI M. S. Voir BHATNAGAR S. S C. P.	8	HELMHOLZ L. et Rogers M. T. Redétermination de la	
HASKINS C. P. VOIR SCOTT G. W. C. P. HASKINS C. P. VOIR ZAHL P. A	58 129	distance fluor-fluor dans le bifluorure de potassium.	63
FIANKINS I. P. VIIII (ABILE M	1 41 17	C. F.	VU

79	HERSHEY A. V. Mesure de la mobilité des ions de potassium à champs intenses et à basse pression	5'
51	HERSHEY A. V. Une théorie de la mobilité des ions de	5'
63	HERTZRÜCKEN S. et CHATALOV A. Étude de diffusion interne dans les systèmes cuivre-nickel en poudre comprimée effectuée par mesures de conductivité	
46	électrique C. P. HERZBERGER M. Systèmes normaux avec deux caus-	
105	tiques linéaires Herzherger M. Théorie des aberrations du 5° ordre	58
	dans les systèmes présentant la symétrie de rotation HERZFELD K. F. Dispersion due aux faibles bandes	58 58
	HESS K. Voir Sobue H. C. P. HEWLETT W. R. Voir TERMAN F. E.	82 56
46	HEYDENBURG N. P., HAFSTAD L. R. et TUVE M. A. Diffusion proton-proton C. P.	38
58	HEYMANN E, Voir DOCKING A, R Cl P.	32 43
75	HICKEY J. W. Voir Mason C. M C. P.	67
7	HILDEBRAND J. H. Voir Frederick K. J C. P.	19 48
102		40
81	le lithium et le glucinium	49
67		49
74	HILL A. G. Voir Herring C C. P.	124
68	HINSHELWOOD C. N. Voir RAINE H. C C. P.	89
49		84
		89 53
		77
128	HIROHBERG Y. Voir FARKAS L C. P.	106
20	HIRSCHLAFF E. Voir Evans C. H C. P. HOADLEY G. B. L'art d'équilibrer un pont à impé-	108
84		73
57	potentiel de réduction, à l'électrode à gouttes de	24
1	HOAR T. P. Étude des réactions cathodiques dans la corrosion métallique	30
88	HOARD J. L. Structures de fluorures complexes. L'hepta- fluocolombate et l'heptafluotantalate de potassium. Configuration des jons heptafluocolombate et herpa-	
28	fluotantalate	12
71	groupe molybdo-octocyanure	80
71	HOARD J. L. et VINCENT W. B. Structure des fluorures	79
m.a	Hoare F. E. La correction de rayonnement en calori-	120
/1	Hobson A. Voir Bor J	56
117	HOCART R. Voir WEIL R C. P.	124 81
		99
13	lytique du chlorhydrate d'aniline, de l'iodhydrate d'aniline et de l'iodhydrate de naphtylamine en	
13		22
		130 132
117	HOFFMAN E. C. et MACK P. B. Étude des réactions des	
	C. P.	32
132		36
124 -		71 117
92	HOFSTADTER R. VOIR WILLIAMS V	71
	51 63 53 46 125 125 49 46 58 75 7 102 81 67 74 68 49 114 128 29 84 57 1 88 27 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	Hershey A. V. Une théorie de la mobilité des ions de grande vitesse Herzericken S. et Chatalov A. Étude de diffusion interne dans les systèmes cuivre-nickel en poudre comprimée effectuée par mesures de conductivité électrique. Systèmes normaux avec deux caustiques linéaires Herzererer M. Systèmes normaux avec deux caustiques linéaires Herzererer M. Théorie des aberrations du 5º ordre dans les systèmes présentant la symétrie de rotation. Herzerel K. F. Dispersion due aux faibles bandes d'absorption Herserer W. R. Voir Terman F. E Heynenburg N. P., Harstad L. R. et Tuve M. A. Diffusion proton-proton C. P. Heynen F. A. Voir Aten A. H. W. C. P. Heynen F. A. Voir Aten A. H. W. C. P. Hickey J. W. Voir Mason C. M. C. P. Hiller R. V. Voir Gollhaber M. C. P. Hiller R. D. Voir Gollhaber M. C. P. Hill J. E. Études sur les neutrons des réactions p-n avec le lithium et le glucinium C. P. HILL J. E. Et udes sur les neutrons des réactions p-n avec le lithium et le glucinium C. P. HINSHELWOOD C. N. Voir RAINE H. C. C. C. P. HINSHELWOOD C. N. Voir STAVELEY L. A. K. C. P. HINSHELWOOD C. N. Voir STAVELEY L. A. K. C. P. HINSHELWOOD C. N. Voir STAVELEY L. A. K. C. P. HIRSCHLAFF E. Voir EVANS C. H. C. C. P. HOADLEY G. B. L'art d'équilibrer un pont à impédances. HOARD T. N. Influence de la concentration sur le potentiel de réduction, à l'électrode à gouttes de mercure, des colorants monoazoiques sulfonés. C. P. HOADLEY G. B. L'art d'équilibrer un pont à impédances. HOARD J. L. et Nondsieck H. H. Structure des fluorures complexes. Hexafluogenmanate de potassium. Configuration des ions heptafluocolombate et herpafluotantialate de potassium configuration des ions heptafluocolombate et nerpafluotantialate C. P. HOARD J. L. et Vincent W. B. Structure des fluorures complexes. Hexafluogermanate d'ammonium C. P. HOARD J. L. et Vincent W. B. Structure des fluorures complexes. Hexafluogermanate de potassium et hexafluogermanate de potassium et hocard d'amiline et de l'iodhydrate d'amiline, de l'iodhydrate d

	112	HULBURT E. O. La couche E de l'ionosphère pendant	
Hogge H. et Johnston H. L. Coefficients d'activité des carbonates de baryum et de strontium dans des		l'éclipse annulaire de Soleil du 7 avril 1940	129
solutions aqueuses de chlorures alcalins C. P.	23	HULBURT E. O. Proposition d'observer la lumière zodiacale pendant une éclipse totale de Soleil	131
HOHMANN E. Voir BOMMER H C. P. 1	126	HULL A. W. Cathode à distributeur de couche active	7
	106	HULUBEI H. et CAUCHOIS M ^{11e} Y. Nouvelles recherches	
Hoisington L. E., Share S. S. et Breit G. La forme		sur l'élément 93 naturel C. P.	52
des trous de potentiel dans les interactions proton-	90	Hume-Rothery W. Les chaleurs latentes de sublimation et d'évaporation de certaines substances	123
Hoja E. Influence de l'histoire antérieure de l'électrode		HUME-ROTHERY W. Voir RAYNOR G. V C. P.	124
de Pt sur le photopotentiel	110	Humphreys R. E. Séparation des isotopes du brome	1,41
HOLDEN A. N., KOHMAN G. T., MASON W. P. et MORGAN S. O. Sel de Rochelle à eau lourde C. P.	00	par centrifugation C. P.	60
HOLE W. L. et WRIGHT R. W. Caractéristiques thermio-	60	Hurst C. Voir Allen W. D C. P.	40
	26	HUSEMANN E. Voir Schulz G. V C. P.	90
HOLLAENDER A. Voir BLACKETT F. S C. P.	58	Hussain A. Voir Bhatnagar S. S C. P.	129
HOLM K. Voir GÜNTHER P C. P.	79	HÚTTIG G. Les états intermédiaires dans les réactions à l'état solide : oxydes actifs C. P.	16
Holst G. L'hydrolyse alcaline des chlorures du .		a	
soufre Cl_2S_2 et Cl_2S en solution alcoolique C. P. HOLSTEIN T. Voir PRILAKOFF H	87		
HOLT N. L. Voir ROTH F. L.	1 91	IAKOUBSON S. I. Voir Plotnikov V. A C. P.	19
T	38	IBBS T. L. Voir ATKINS B. E	69
HOPKINS R. E. Voir Johnson E. A 73 et 1	126	IBBS T. L. Voir BASTICK R. E	92
HOPKINS R. N., VERGER E. S. et Lynch C. C. Quelques		ICHIMIYA T. Voir NISHINA Y	38
propriétés du système dioxane-éthanol C. P. 1	114	IEVINS A. et Karlsons K. Influence du diamètre de la chambre et de la forme de la fente sur la grandeur	
	109	de la constante réticulaire évaluée d'après la méthode	
	56	asymétrique	37
Hopwood F. L. et Phillips J. T. Polymérisation des liquides par irradiation avec des neutrons et autres		tronique des films d'oxydes sur métaux légers	98
	57	IKAWA M. Voir Nishina Y C. P.	45
Horan H. A. et Skarulis J. A. Le système		IKEBE T. Voir NAGAOKA H	22
SO_4Li_2 — $(SO_4)_3Al_2$ — OH_2 à 0°.	١٥٣	Ilkovic D. Une Note sur la communication de V. Cupr:	
	l05 l01	« Polarisation des électrodes à la quinhydrone ». C. P.	23
Horodniczy H. et Jablonski A. Influence de la tempé-	.01	Ilkovic D. Sur les compteurs photoélectriques à	
rature sur l'élargissement des raies spectrales par		photocathode d'iodure cuivreux, remplis de vapeur	400
•	10	d'éthanol	108
HORREX C., GREENHALGH R. K. et POLANYI M. Échange catalytique de l'hydrogène C. P.	98	IMAHORI K. Analyse d'un son variable IMBO G. Mesures de radioactivité sur certaines eaux de	J
Hosemann R. Un tube à rayons X de grande puissance,		l'île d'Ischia C. P.	59
pour rayonnement mou comportant une anode oscil-	0.5	INDRA M. K. Variation de la vitesse de cataphorèse des	
	37 8	halogénures d'argent en présence de différents colorants	35
Houstoun R. A. Loi de réfraction de Képler	0	INGERSOLL L. R., RUDNICK P. et SLACK F. G. Activité	00
Hovorka F., Lankelma H. P. et Axelrod A. E. Propriétés thermodynamiques des alcools hexyliques.		optique et magnéto-optique du sulfate de nickel,	
ÎII. Le méthyl-2-pentanol-3 et le méthyl-3-pentanol-3.	~4	α-hexahydraté, dans le spectre infrarouge court. C. P.	67
	61 75	Ingham J. Voir Crank J.	56
	, ,	Ingliss D. R. Force de viscosité entre deux cylindres	
Howell W. T. Note sur la solution de certaines équa-	10	presque coaxiaux	51
	89	Intonti R. et Milazzo G. Comparateur de spectres à	101
	18	IRANY E. P. La fonction viscosité. II. Viscosité et cons-	101
	90	titution	10
	132	IRANY E. P. Une théorie de la structure liquide C. P.	12
	48 68	IREDALE T. L'influence de l'oxyde azotique sur la	
HUDSPETH E. et DUNLAP H. Neutrons de faible énergie	00	décomposition photochimique de l'iodure de méthyle. C. P.	106
	41	IRVINE J. W. jr. Concentration de l'isotope d'uranium	
HUEY C. S. et TARTAR H. V. Les tensions de vapeur		ayant la période de 23 min C. P.	44
partielles de l'eau et de l'ammoniac dans le système eau-acide phosphorique-ammoniac C. P. 1	.04	Ishague M. et Pearse R. W. B. Les bandes $\lambda = 3400$	116
		de PH et de PD	110
Huggins M. L. Quelques propriétés de composés à		du spectre de Ne II	64
longue chaîne considérée comme fonction de la lon-	FT 4	ISHIGURO Y. Effet de l'humidité sur les tensions d'impul-	
Buota de la companya del companya de la companya del companya de la companya de l	74	sion des distances explosives entre tiges et des isola- teurs.	30
Hughes A. M., Corruccini R. J. et Gilbert E. C. Étude de l'hydrazine : Chaleur de formation de l'hydra-		ITTERBEEK A. VAN et DINGENEN W. VAN. Résultats	00
zine et de l'hydrate d'hydrazine C. P. 1	.03	d'expériences de désorption	82
Hughes J. M. et Coomes E. A. Polissage électrolytique	.23	ITTERBEEK A. VAN, DINGENEN W. VAN et BORGHS J.	
	.23 18	Adsorption de l'hélium sur le charbon activé entre 4°,2 et 1°,78 K	13
HUGHES T. P. VOIR BOWDEN F. P C. P. 19		IVANENKO D. Dynamique classique du méson C. P.	38

Ives H. E. Dérivation et signification de l'intervalle dit	4.0	JOHNSON V. A. VOIT JAMES H. M C. P.	03
« chronotopique «	18	JOHNSON M. H. Voir HALPERN O C. P. 40 et	41
Ives H. E. Théorie de la double roue dentée de Fizeau. Ivengar N. V. R. et Rao B. S. Étude sur la tension interfaciale du mercure dans les systèmes réagissant chimiquement	76 51	Johnson T. H. La dispersion angulaire de la radiation cosmique dans la haute atmosphère, résultant des déflections des particules de faibles énergies dans le champ magnétique terrestre	43
IYENGAR K. V. Voir Rao B. S. M C. P.	82	Johnson T. H. et Barry J. G. Sur la symétrie Est- Ouest de la radiation cosmique à très grande hauteur près de l'équateur; démonstration que les particules	
JABLONSKI A. Voir HORODNICZY H	10	primaires de la composante dure sont des protons	43
JACKSON D. A. et Kuhn H. Structure hyperfine et effet	110	JOHNSON O. Voir REYERSON L. H C. P.	5
Zeeman des lignes de résonance du lithium	118	JOHNSON R. P. Luminescence de sulfures et silicates	61
JACOB L. La distribution des électrons dans un faisceau d'électrons focalisés électronoptiquement	7	Johnson R. P. et Davis W. L. Luminescence pour une excitation intermitente	33
JACOBSON L. E. Voir FRICKE H C. P.	34	JOHNSTON S. A. Voir Mc BAIN J. W C. P.	117
JACQUET P. Voir CALVET J C. P.	28	JOHNSTON H. F. Voir Bartels J.	131
JACQUINOT P. Raies d'intercombinaison dans le spectre	25	JOHNSTON H. L. Voir HOGGE H C. P.	23
de l'hélium	$\frac{35}{31}$	JOLIOT F. VOIR HALBAN H. jr C. P. 39 et	45
JAHN H. A. Note sur les termes de couplage de Coriolis	31	Jovillet H. et Portevin A. Sur la cinétique de décompo-	
dans les molécules polyatomiques JAHN H. A. Les perturbations de Coriolis dans le spectre	51	sition fractionnée des austénites en condition isotherme	90
du méthane. IV. Quatre types généraux de la pertur-		JONES R. C. Sur l'effet Doppler relativiste	35
bation de Coriolis	79	Jones R. C. Instrument pour mesurer les diamètres pupil- laires	78
JAHN E. P. Voir TAYLOR H C. P. JAMES T. H. Mécanisme du développement. I. Effet de	85	Jones L. J. Études cinétiques relatives à des dérivés de	
l'oxydation des produits. Période d'induction. C. P	. 20	l'iode. I. La décomposition thermique de l'iodure d'acétyle	86
JAMES T. H. Mécanisme du développement photogra- phique. II. Développement par l'hydroquinone. C. P.	108	Jones F. L. Mécanisme des décharges explosives dans l'hydrogène	8
JAMES H. M. et JOHNSON V. A. Distribution électronique		Jones F. L. L'influence de la cathode sur le potentiel disruptif de l'hydrogène lourd	29
dans les cristaux O Zn	63	Jones F. L. et Henderson J. P. Influence de la nature de la cathode sur le potentiel explosif de l'hydrogène	7
ratures C. P.	92	Jones R. N. Spectres d'absorption ultraviolette de quelques dérivés 1.2-benzanthracène C. P.	68
JANES M. Electrodes de charbon poreux, II. Oxydation de l'arsénite de sodium	120	Jones R. Voir Crowther J. A C. P.	35
Janossy L. Les forces d'échange entre trois particules lourdes provenant du champ d'échange du méson	97	Jones T. T. et Davies R. M. Sur la détermination des constantes diélectriques des liquides aux fréquences	
JAUNCEY G. E. M. Théorie de la diffusion des rayons X par les cristaux dans la région du bord d'absorp-		radio IV, alcool méthylique H ₂ Ō et mélanges d'eau et d'alcool (expérimental)	20
JAYARAMAN N. La cause de la couleur des quartz bleus	64	JONES F. W. et SYKES C. Points de transformation dans les alliages cuivre-palladium	27
des « charnockites « de l'Inde du Sud, du gneiss « champion « et d'autres roches de Mysore	53	JÖRGENSEN M. O. Installations modernes d'essais à haute tension.	97
JDANOFF A. Voir Myssowsky L	45	Joshi S. S. et Padmanabhan S. Étude de l'influence de	
JENCKEL E. Sur la variation de la viscosité des liquides avec la température	68	quelques facteurs physicochimiques sur le dépôt électrolytique de l'argent	26
JENKINS H. G., Mc KEAG A. H. et ROOKSBY H. P. Position occupée par l'activateur dans les phosphores I		JOSHI S. S. et RAO T. V. S. Dépôt de plomb sur les métaux usuels. I. Comportement des bains alcalins avec les cathodes de fer, aux basses densités de courant. C. P.	25
activés par une impureté	78	JOSHI S. S., SOLAUKI D. N. et RAO T. V. S. Influence	210
sur métal	9	des non-électrolytes sur le rendement cathodique du	25
JENKINS H. O. Moment de dipôle et longueur de chaîne.	3	dépôt de cuivre	91
JENKINS H. O. Les constantes de dissociation des anilines et des phénols halogénés ou nitrés C. P.	116	Joukowsky W. Sur la mesure des températures des gaz	-
JENKINS H. O. Voir DIPPY J. F. J C. P.	115	en écoulement rapide	12
JENSEN K. A. Sur la configuration spatiale des complexes du platine et du palladium C. P.	63	Joy A. H. Le phénomène de la rotation. L'absorption interstellaire et certaines constantes dynamiques de la Galaxie déterminées par l'observation des Céphéides	
Jerofejev B., Kobosev N., Rogojavlenskaja A. et Proskarnine K. Cinétique des réactions en présence		variables	86 131
de corps solides. II. et III. Étude de la cinétique de la réduction des azotures de fer par l'hydrogène. C. P.	91	Jucys A. Champ self-consistant avec échange pour le	
JESSE W. P. Voir Schein M	129	carbone	107
JOFFREY G. A. Voir Cox E. G C. P.	81	JUDD D. B. Teinte, saturation et luminosité des couleurs de surface pour un éclairage chromatique	101
Johns H. E. Viscosité de l'hydrogène liquide	92	Jungnitz H. Sur la variation, à diverses températures,	
Johns H. E., Wilhelm J. O. et Smith G. H. Ecoulement et viscosité de l'hélium liquide	68	en fonction de la teneur en hydrogène, du module d'élasticité, de la limite d'élasticité, de la charge de	
Johnson E. A., Mock W. H. et Hopkins R. E. Limite de sensibilité de l'amplification d'un courant de cellule en courant alternatif	73	JURKA E. Recherches polarographiques avec la cathode	18
Johnson E. A., Meyer R. C., Hopkins R. E. et Mock W. H. Mesure de la lumière diffusée par l'atmo- sphère supérieure dans le faisceau d'un projecteur		à goutte de mercure. LXXIX. Recherches sur l'appa- rition simultanée des deux effets connus des protéines produits dans des solutions de cobalt tamponnées	
	140	C. P.	119

KABADI M. B. Voir Mehta S. M C. P.	115	KELLOGG J. M. B., RABI I. I., RAMSEY N. F. et ZACHA-	
KAESTLE F. L. Redresseurs de courant pour l'électro-		RIAS J. R. Les moments magnétiques du proton et du	
cnimie C. P.	25	deuton	39
KAHAN T. Discussion de formules et courbes théoriques	0.0	KELLOG J. M. B., RABI I. I., RAMSEY N. F. jr. et ZACHA-	
relatives auu rayons y	26	RIAS J. R. Moment électrique quadrupolaire du deu- téron	42
KAHOVEC L. Études sur l'effet Raman; esters de l'acide	87	KEMBLE E. C. Les bases mécaniques quantiques de la	
borique	72	mécanique statistique	67
KAHOVEC L. Études sur l'effet Raman, XVI: produits		Kemble E. C. Fluctuations, équilibre thermodynamique	119
de condensation d'aldéhydes et d'amines C. P.	73	et entropie	119
KALAUCH K. Voir MANEGOLD E C. P.	36	rayons X au voisinage de la rupture	18
KALLMANN H. E. Une source de lumière stroboscopique.	61	KEMP A. R. et PETERS H. Poids moléculaire du sol et du	
KAMIJIMA G. Voir ISHIDA Y. KAMIYAMA M. Le spectre d'arc de l'azote (NI). II. A. Ré-	64	gel de la gomme crue de l'hévéa	61
gion de l'extrême ultraviolet	101	KEMP A. R. et PETERS H. Sol et gel du latex d'hévéa et de caoutchouc cru. Influence de l'oxydation. C. P.	132
KAMPÉ DE FÉRIET J. Les fonctions aléatoires station-		KENNEDY J. W. Voir SEABORG G. T C. P.	51
naires et la théorie statistique de la turbulence homo- gène	17	KENNEDY J. W. et Seaborg G. T. Recherche de parti-	
KANAMARU K. et TAKADA T. Recherches sur le potentiel	·17	cules β émis lors du processus de rupture de l'uranium.	
électrocinétique. III. Observations sur le mécanisme		C. P.	55
de l'apparition de la couche double dipolaire et la signification de la règle de Coehn. IV. Potentiel élec-		Kenneford A. S. Un essai de laboratoire pour la détermination de l'aptitude à l'usinage C. P.	28
trocinétique du soufre en contact avec les alcools.		KENNY C. L. Voir O'Brien S. J C. P.	110
C. P.	27	KENT N. A. Voir COMBES L. S.	62
KANAMARU K. et TAKADA T. Le potentiel électrociné- tique à la surface solide-eau et ses variations avec la		Kern J. et Schulz P. Le rayonnement de la décharge	
structure cristalline ou micellaire du solide. I. Varia-		dans la vapeur de mercure à haute pression	34
tion du potentiel électrocinétique dans la transfor- mation de la cellulose hydratée en cellulose naturelle.		KERN W. La pression osmotique des solutions aqueuses	
C. P.	122	d'acides polyvalents et de leurs sels. La pression osmotique de solutions aqueuses d'acides polyvalents	
KANE B. G. Équation d'état du néon, de l'argon du kryn-	122	et de leurs sels avec des bases mono et bivalentes.	
ton et du xénon solides	124	C. P.	110
KANE G. P. Influence du peroxyde d'azote sur l'inflammation en deux temps des hydrocarbures C. P.	0.0	KERST D. W. Voir HERB R. G C. P.	1
Kanner M. H. Voir Barshall H. H C. P.	92 55	Ketelaar J. A. A. Une discussion du point de vue de la mécanique quantique sur la liaison carbone-chlore	
KANNER M. H. Voir Ladenburg R C. P.	42	dans les dérivés de substitution chlorés de l'éthène et	
KAPLAN J. L'oxyde nitrique dans l'atmosphère supé-		du benzène	62
rieure de la terre	127	Ketelaar J. A. A. Une discussion du point de vue de la mécanique quantique des moments dipolaires du	
KAPUR P. L. Note sur la fonction de transmutation par deutérons	47	monochlorobenzène et du chlorure de vinyle C. P.	66
KAPUR P. L. Le mésotron obéit-il à la statistique de	47	KETELAAR J. A. A. et WEGERIF E. La structure cristal-	=0
Bose-Einstein ou à celle de Fermi-Dirac	91	line du fluorochromate de césium C. P.	79
KAPUR P. L. Voir BHATNAGAR S. S., D. 54 et C. P. 8, 67,	129	KETELAAR J. A. A. et ZWARTSENBERG J. W. La structure cristalline des halogénures de cyanogène. I. La	
KAR K. C. Interaction entre la radiation et la matière	105	structure de l'iodure de cyanogène C. P.	80
KARLSONS K. VOIR IEVINS A	37	KHAN A. B. Voir PRASAD M C. P.	12
KASARNOWSKY J. S. Voir Kritschewsky I. R.	11 83	KHASTGIR S. R. Voir DUTTA A. K	97
Kashimoto S. Voir Tsuchida R	8	KHASTGIR S. R. et SIRAJUDDIN K. Sur la constante diélectrique d'un espace contenant des électrons	71
KASPAR J. En vue d'une théorie de la couche double		Kiastiakowsky G. B. Voir Crawford B. L. jr C. P.	103
électrolytique et de l'adsorption ionique déterminant le	400	Kielland J. Propriétés thermodynamiques spécifiques	
potentiel		de solutions ioniques diluées C. P.	23
KASPAR J. Sur l'effet motoélectrique C. P. KATZ H. et WESTENDORFF E. Obtention de vitesses d'ins-	123	Kielland J. Propriétés des dipricrylaminates C. P.	117
cription élevées avec un tube de Braun du type		Kiese M. et Hastings A. B. La constante de dissociation de l'acide hypobromeux C. P.	22
usuel fonctionnant de façon purement électrostatique.	27	Kiessig H. Recherches sur la structure réticulaire de	
KATZ S. Voir GOODEVE C. F C. P.	69	la cellulose naturelle C. P.	82
Kauko Y. et Elo H. La première constante de dissociation de l'acide carbonique	116	Kiessig H. Voir Sobue H C. P.	82
KAYE C. W. C. Résistances électriques et thermiques de	220	Kikuchi A., Aoki H. et Wakatuki T. Sur la répartition	
cristaux uniques de bismuth. Effets de la tempéra-		angulaire des neutrons rapides diffusés par atomes. C. P.	40
ture et du champ magnétique	4	KILPATRICK M. Voir LEININGER P. M C. P.	88
dans l'accumulateur de plomb	26	KIMURA K. Voir NISHINA Y C. P.	45
KEAN C. H. L'alliage Na-K, son diagramme de phases		KINCAID J. F. et TARBELL D. S. Transposition de	
en fonction de la température et de la pression et		Claisen. Étude cinétique de la transposition de l'éther allylique du paracrésol en solution dans l'éther	
l'influence de la pression sur la résistance de la phase liquide	123	diphénylique	88
KEENAN P. C. Photométrie des granules solaires	46	King A. Voir Bhatnagar S. S C. P.	67
KEEVIL N. B. Voir Evans R. D C. P.	58	KING A. et MUKHERJEE L. N. La stabilité des émulsions.	
Keller E. G. Théorie des circuits non linéaires	22	I. Emulsions stabilisées au moyen de savon C. P.	36
KELLOG J. M. B. Voir RABI I. I C. P.	39	King L. F. Vitesses relatives d'alcoolyse de certains p-nitrobenzoates de radicaux arylalcoylés C. P.	88
Kellog J. M. B., Rabi I. I. et Ramsey N. F. Les		King L. D. P. Voir Henderson W. J C. P.	58
moments magnétiques du proton et du deuton. Le spectre de radiofréquences de H. dans divers champs.	110	King L. D. P. Voir Henderson W. J.	75

King L. D. P., Henderson W. J. et Risser J. R. La production de radioactivité artificielle par particules a. C. P.	46	Raman. XCVIII. Benzènes polysubstitués. XIII. Analyse des spectres para	72
King R. L'application de l'analyse des circuits à basse	40	KOHLRAUSCH K. W. F. et SEKA R. Études sur l'effet	
fréquence, au problème du couplage réparti des circuits		Raman. XV: Amides substituées C. P.	73
à ultra-haute fréquence	55	KOHMAN G. T. VOIR HOLDEN A. N C. P.	60
King A. S. La classification des raies d'Eu d'après la	62	KOLODNEY M. Voir Fink C. G C. P.	25
température	91	KOLTHOFF I. M. et BUSHEY A. H. Expériences sur	
Kingsbury P. C. Nouveau grès pour les usages électro-	31	l'adsorption effectuées avec un échantillon de sulfate de baryum mis à notre disposition par M ^{11e} de Brou-	
chimiques C. P.	25	ckère C. P.	11
KIRBY G. F. jr. Voir CHOPPIN A. R C. P.	85	Kolthoff I. M. et Eggertsen F. T. Étude du vieillis-	
KIRBY S. S. Voir GILLILAND T. R	83	sement et de la coprécipitation. XXVI. La coprécipi-	
KIRBY-SMITH J. S. et BONNER L. G. Spectres Raman d'a-		tation du chlorure d'argent avec du bromure d'argent	-11
mines gazeuses C. P.	73	colloïdal et floculé	11
KIRCHER F. Voir KLAGES F C. P.	110	KOLTHOFF I. M. Voir LAITINEN H. A C. P.	120 24
Kirkwoop J. G. Les modes de vibration « squelettiques »		KOLTHOFF I. M. VOIR LINGANE J. J C. P.	24
des molécules à longue chaîne	69	KOLTHOFF I. M. et O'BRIEN A. S. Étude du vieillissement et de la formation des précipités. XXX. Déter-	
Kirkwoop J. G. Remarques sur la théorie vaculaire de	100	mination de la surface spécifique du bromure d'argent	
la condensation.	108	par les méthodes de radioactivité et de matière colo-	
Kirkwood J. G. Distribution moléculaire dans les liquides	108	rante. XXXI, Vieillissement du bromure d'argent. C. P.	75
KIRKWOOD J. G. La polarisation diélectrique des liquides		KOLTHOFF I. M. et OVERHOLSER L. G. Études sur le	
polaires	109	vieillissement et la coprécipitation. XXVIII. Ions	
KIRSON B. Voir BOBTELSKY M. M C. P.	16	bivalents avec l'orthohydrate ferrique en milieu	11
KISSELEVA P. Voir PETROV S C. P.	130	ammoniacal	11
KISTIAKOWSKY G. B. Voir CONN J. B C. P.	19	Kolthoff I. M. et Overholser L. G. Études sur le vieillissement et la coprécipitation. XXIX. Vieillis-	
KITCHENER E. et GHEURY DE BRAY M. E. J. Mesures de vitesse de la lumière	99	sement de l'hydroxyde ferrique en milieu ammoniacal,	
KITTEL C. Sur la radioactivité du *Li	2	avec ou sans ions bivalents C. P.	131
KITTEL C. et Breit G. Note sur la dispersion des neutrons	4	KONDRA O. K. Les potentiels de décomposition pour	
par les protons	90	diverses densités de courant	24
Klages F., Kircher F. et Fessler J. Effet osmotique		Kondratjewa H. et Kondratjew V. Recherches sur	
anormal de chaînes moléculaires C. P.	110	les flammes de mélanges CO—O ₂ —VI. Oxydation photochimique de CO au voisinage de la région d'auto-	
KLARFELD B. Gradient de potentiel dans une colonne		inflammation	92
positive	57	Kondratjew V. Sur le mécanisme de recombinaison	
KLEINBERG J. Voir GLASOE P. K C. P.	96	des radicaux hydroxyle dans la décharge électrique à travers la vapeur d'eau	94
KLEMM W. Vue d'ensemble sur les différentes manifes-		Konovalova B. A. et Kobosev N. I. Sur les processus	34
tations magnétiques; leurs applications, en particulier en chimie organique	67	de volume et de surface pendant l'oxydation de l'azote	
KLEMM W. Voir Bôhm B C. P.	123	dans la décharge de l'arc. I. Sur l'oxydation de N2 dans	0.4
KLEMM W. et BOMMER H. Sur les métaux des terres		la décharge lumineuse	94
rares C. P.	126	Koomans N. Radio-diffusion latérale asymétrique	56
KLEMM W. Voir Döll W C. P.	79	Kooten E. H. van et Brown O. W. Sur les composi- tions de pâtes pour les batteries d'accumulateurs au	
KLEMM W. Voir FRIEDMAN L C. P.	6	plomb destinées à l'éclairage C. P.	122
KLEMM W. Voir HELMS A C. P.	79	KOPAL Z. Les températures des composantes secon-	
KLEMM W. Voir SENFF H	67	daires dans les systèmes binaires à éclipse	84
KLEMM W. Voir TEICHERT W C. P.	79	KOPAL Z. L'effet de réflexion dans les binaires à éclipse	85
KLIEVER W. H. Intensités des raies de spectres X de la série K du platine et du tungstène	12	Korchagin L. W. et Pjontkowskaja M. A. Le spectre	
KLINGER H. Voir REDLICH O C. P.		d'absorption de l'acétone lourde en solution dans l'hexane	69
KLUG H. P. et Heisig G. B. Structure cristalline du	121	KORDES E. Rayons ioniques et système périodique.	
trisulfure d'antimoine synthétique C. P.	11	C. P.	76
KNAGGS I. et LONSDALE K. Structure du benzyle, C. P.	68	Kordes E. Recherches physicochimiques sur la structure	
KNAUSS H. P. Voir Paul F. W	79	fine des verres. II. Verres binaires et pseudobinaires sans effet notable de contraction, III C. P.	83
KNESER H. O. et KNÖTZEL H. Un montage de haute			00
précision pour la mesure des fréquences	23	Kordes E. Recherches physicochimiques sur la structure des verres. I. La réfraction moléculaire des verres	
KNÖLL H. Systèmes capillaires aux interfaces gaz-		ternaires phosphatés, silicatés et boratés C. P.	105
liquide	36	KORFF S. A. et CLARKE E. T. Radiation dirigée vers le	
KNÖLL M. et THEILE R. Analyseurs électroniques de structures de surfaces et de couches minces	27 .	haut, produite par les rayons cosmiques à grande altitude	128
Knötzel H. Voir Kneser H. O	23	KORFF S. A. et DANFORTH W. E. Mesure de neutrons avec	140
Kobosev N. Voir Jerofejev B	91	des compteurs à trifluorure de bore C. P.	4
Kobosev N. Voir Konovalova B. A C. P.	94	Kortschak H. P. Les électrolytes et la viscosité de	
Koch J. Voir Bjerge T	42	solutions de pectine	113
Koening F. O. Théorie des piles à jonction liquide-	~ ,~	Kortüm G. Sur la notion du chromophore C. P.	69
liquide	121	Kortüm G. Sur l'attribution des bandes électroniques dans les spectres des solutions. II. Absorption de la	
Koga L., Tatibana M. et Forman J. Taches extrê-		lumière par les composés nitrés et les oximes alipha-	
mement brillantes sur l'anticathode d'un tube	11	tiques. III. Absorption de la lumière par les acides	
Coolidge	11	nitreux et nitrique, leurs esters et sels C. P.	69

Kossel W. Observations sur les machines électro-	0	Kurtz H. F. Orthostéréoscopie	34
Köster W. et Bechtold W. Le système manganèse alu-	3	Kurylenko C. Franges au voisinage de la discontinuité H des rayons X	104
minium	104	Kusch P. et Millman S. Détermination du moment magnétique nucléaire du césium par la méthode de résonance magnétique moléculaire C. P.	37
minium C. P.	104	Kusch P. Voir Millman S C. P. 37 et	48
KÖSTER W. et MULFINGER W. Diagrammes du cobalt avec bore, arsenic, zirconium et tantale C. P.	104	Kusch P. et Millman S. Sur les moments nucléaires des isotopes du rubidium et du chlore	110
KOTHARI D. S. Le méson et la cosmologie	14	Kusch P. Voir Rabi I. I.	111
Kowarski L. Voir Halban H. von C. P. 39,	45	Kusch P., Millman S. et Rabi I. I. Sur le moment	
Kracek F. C. Relations des phases en équilibre dans le système SiO ₃ Na ₂ —SiO ₃ Li ₂	19	magnétique nucléaire du glucinium C. P. KUSCH P., MILLMAN S. et RABI I. I. Les moments magné-	1
Kracek F. C. Relations d'équilibre de phase dans le système SiO_3Na_2 — SiO_3Li_2 — SiO_2 C. P.	105	tiques nucléaires de ¹⁴ N, ²³ Na, ³ ⁹ K et ¹³³ Cs* C. P. Kuwanara T. Voir Toriumi T C. P.	38 17
Kratz L. Nouvelles recherches sur les électrodes de verre	23	Kynch C. J. Voir Penney W. C C. P.	78
Krauss C. A. Voir Mead D. J C. P.	115		
Krejczy W. Diffraction d'un courant de molécules chimiques C. P.	65	LABIN E. Sur l'effet des pertes dans les filtres de bande	5
Kreveld A. van. Standardisation de la sensitométrie		LABY T. H., Mc Neil J. J., Nicholls F. G. et Nick-	J
photographique basée sur la loi d'addition C. P. Krishnamurty S. G. Voir Rao A. B	109 35	son A. F. B. Forme de l'onde, énergie et réflexion par l'ionosphère des atmosphériques	130
Krishnan K. G. Dispersion de la vitesse des ultrasons dans les liquides	52	LACOMBE P. et CHAUDRON G. Sur les étapes du revenu des solutions solides aluminium-magnésium-zinc et	200
KRISHNAN K. S. Le diamagnétisme de Landau et la		leur durcissement structural	28
distribution d'énergie de Fermi-Dirac des électrons métalliques dans le graphite	94	LACOMBE P. et CHAUDRON G. Au sujet du revenu de la solution solide aluminium-magnésium C. P.	124
Krishnan K. S. Le théorème de John-Teller et l'arrangement des molécules d'eau autour des ions paramagnétiques en solution aqueuse	109	LADENBURG R., KANNER M. H., BARSCHALL H. et Voorhis C. C. van. Étude sur la rupture nucléaire de l'uranium et du thorium produite par neutrons rapides d'énergie approximativement homogène C. P.	42
KRISHNAN K. S. et GANGULI N. Grande anisotropie de la conductivité électrique du graphite, C. P.	77	LAKHANI J. V. et DAROGA R. P. La détermination des	X 44
Krishnan R. S. Influence de la diffusion secondaire sur les mesures de dépolarisation	60	parachors des sels inorganiques en solution et leur structure. I. Sels de potassium. II. Autres sels minéraux en solution aqueuse	10
KRISHNAN R. S., GANT D. H. T. et FEATHER N. Bombar- dement de l'argent par des deutons C. P.	52	LAKHANI J. V. et DAROGA R. P. La détermination des	10
KRITCHESWSKY I. R. Sur la méthode d'Hildebrand montrant « que les corps peuvent obéir à la loi de Raoult à toutes pressions et températures » C. P.	110	parachors des sels inorganiques en solution et leur structure. II. Quelques sels de lithium, sodium et rubi- dium et parachors atomiques des éléments ci-dessus et du césium	10
Kritschewsky I. R. et Hasanova N. Solutions gaz- vapeur à des pressions élevées	83	LAKHANI J. V. et DAROGA R. P. III. Les parachors de quelques sels de magnésium, strontium et baryum et	
Kritschewsky I. R. et Kasarnowsky J. S. Une equation d'état pour des mélanges gazeux	83	les parachors atomiques de ces éléments et du radium. C. P.	11
KRÜGER D. Voir FREUNDLICH R C. P.	109	LAFFITTE P. Voir Fréling E C. P.	15
KRUGER P. G. Voir GOLDHABER M C. P.	48	LAIDLER K. J. Voir Eyring H C. P	118
KRUGER P. G. Voir Schoupp W. E C. P. KRUGER P. G., STALLMANN F. W. et Schoupp W. E. Niveaux d'énergie nucléaire de ¹⁰ B C. P.	40 37	LAITINEN H. A. et KOLTHOFF I. M. Étude des processus de diffusion par électrolyse avec des microélectrodes.	120
KRUGER P. G., STALLMANN F. W. et SCHOUPP W. E.		LAITINEN H. A. et KOLTHOFF I. M. Étude des phéno-	
Niveaux d'énergie nucléaire dans ¹⁰ B C. P. Kruis A. Voir Graff D C. P.	56 98	mènes de diffusion par électrolyse avec des micro- électrodes	120
Kuang-Tseng Chao. Voir Duffendack O. S	9	Lamarque J. P. Les rayons X et les rayons γ du radium considérés comme facteurs de mutation	118
KUBOTA H. Variations d'intensités des raies spectrales avec la direction d'observation dans l'effet Stark	64	LAMB A. B. et Stevens R. G. Hydratation du bromure de carbonatopentamine cobaltique C. P.	87
KÜCHLER L. Décomposition thermique homogène de quelques hydrocarbures cycliques C. P.	84	LAMB W. E. Capture de neutrons par les atomes d'un cristal	40
KUERTI G. et VOORHIS S. N. VAN. Radioactivité induite produite par bombardement de l'aluminium avec de	50	LA MER V. K. et Hochberg S. Échange hydrogène- deutérium entre la nitramide et l'eau C. P.	99
protons. C. P. Kuhn H. Voir Jackson D. A.	118	LA MER V. K. Voir MARON S. H C. P.	18
Kujumzelis T. G. Sur les variations de structure de l'eau sous l'influence des ions dissous C. P.	82	La Mer V. K. et Noonan E. Étude thermodynamique des électrolytes forts dans des mélanges eau dense-cau légère. II. Chlorure de potassium C. P.	23
KÜNTZEL A. et DOEHNER K. Sur la formation d'empois		LANDER J. Voir Svirbely W. J C. P.	89
d'amidon. II. Analyse photoélectrique et ultramicro- scopique. Mesures thermométriques et conductomé- triques	32	LANDIS Q. Voir BECKMANN C. O C. P. 5 et LANDSHOFF K. Influence des liaisons chimiques et de	6
KÜNTZEL A. et DOEHNER K. Sur la formation d'empois		la structure cristalline dans les bords d'absorption	6.4
d'amidon. III. Relation entre l'hydratation et la		de rayons X	64 101
formation d'empois. IV. Influence des sels chromiques sur la formation d'empois	33	LANE A. C. Voir Evans R. D C. P.	58
KÜRTI G. La coloration de la biotite par les rayons α.		LANG R. J. Régularités dans le troisième spectre du	
С. Р.	57	thorium	10

		G D	0
Lange J. J. de, Robertson J.M. et Woodward, I. Analyse cristalline par rayons X du trans-azobenzène. C. P.	81	LEE D. D. Voir Libby W. F C. P. LEE D. D. et Libby W. F. Les rayons β du mésothorium 1	2
LANGER L. M., MITCHELL A. C. G. et Mc DANIEL P. W.		et du radium D	3
Coïncidences entre rayons β et γ dans l'indium et le		LEE Y. N. Voir Broughton G C. P.	32
manganèse	54	LEE S. et SAKURADA I. Cinétique des réactions des molé-	
LANGEVIN A. Sur la valeur absolue du module piézo-		cules filiformes en solution. I. Saponification alcaline	
électrique principal du quartz	109	de l'acétate de vinyle polymérisé C. P.	88
LANGMUIR D. B. Voir MALTER L	60	LEE S. Voir SAKURADA I	111
LANGMUIR D. B. et MALTER L. L'évaporation du tantale.	83	LEE M. W. Réfraction oblique par un cylindre	31
LANGMUIR D. B. et MALTER L. Chaleur spécifique, cha-		LEECH P. et Sykes C. L'évidence de l'existence d'un	
leur de sublimation et constante de tension de vapeur		super-réseau dans l'alliage Ni ₃ Fe	124
du tantale	102	Lefebyre H. Voir Le Clerc G C. P.	16
LANGSDORF A. jr. Produits de rupture du thorium.			66
C. P.	42		00
LANGSTROTH G. O. Erreurs en spectrophotométrie dues		LE FEVRE-MANLY M. et LÉVY S. R. Études d'adsorption	191
à une focalisation imparfaite et aux dimensions finies		sur l'émail, la dentine et l'os	131
de la course lumineuse	64	Legros R. Perfectionnements apportés aux dispositifs de	
LANKELMA H. P. Voir Hovorka F C. P.	61	balayage des oscillographes à rayons cathodiques pour l'étude des phénomènes électriques périodiques	24
LARK-HOROVITZ K., RISSER J. R. et SMITH R. N. Exci-			20
tation nucléaire de l'indium par des particules a.		LEHNÉ M. Voir CORNEC E	
C. P.	50	LEHRMAN A. Voir Poppick I	73
LARSEN E. G. et WALTON J. H. Le charbon activé comme		LEHRMAN A. et SKELL P. Acétométallates. II. Acéto-	404
catalyseur de certaines réactions d'oxydo-réduction,		zincate	104
С. Р.	98		107
LASHAKOV L. M. Sur les relations p-v-T et une équation		LEIGHTON W. G. Voir SMITH R. N C. P.	107
d'état pour la vapeur non saturée du méthanol. C. P.	74	LEININGER P. M. et KILPATRICK M. L'hydrolyse du	
LASKOWSKI L. et BURK R. E. Longueur probable des		diéthoxyméthane	88
chaînes des hydrocarbures C. P.	62	LEIPUNSKI A. Voir Goloborodko T C. P.	40
LASNERET J. Les journées de la lutte contre la corrosion.		LEMAITRE G. Voir CLAY J	86
C. P.	128	LENNARD-JONES J. E. et Coulson C. A. La structure et	
LASSUS SAINT-GENIÈS J. DE. Note sur l'Optique des films		les énergies de quelques molécules de carbures	
gaufrés. Application à la cinématographie en couleurs.	87	d'hydrogene	62
LATIMER W. M. et Young H. A. La nature d'observa- tions visuelles de faibles intensités lumineuses	78	LEROUX L. J. et SUGDEN S. Cinétique des réactions d'échange. I. Bromure de butyle normal C. P.	99
LATIMER W. M. et ZIMMERMANN H. W. Étude thermo-		LETANG N. J. Voir Brown W. G C. P.	99
dynamique de l'acide hyponitreux C. P.	19	LEVENSON H. S. Voir Smith H. A C. P.	14
LAUFFER M. A. et GORTNER R. A. Électrocinétique.		LEVINA S. VOIR LUKOWZEW P	119
XXI. Théorie électrocinétique. Potentiel d'écoulement			
à contre-effet électro-osmotique	27	LEVINA S. VOIT YERMOLENKO N	31
LAURENT P. Voir GALIBOURG J C. P.	27	LEVINE S. Voir DUBE G. P	35
LAURITSEN C. C. Voir Mc LEAN W. B C. P.	47	LÉVY S. R. Voir LE FEVRE-MANLY M C. P.	131
LAWRANGE A. M. La production de ⁸ Li par bombar-		LEWIS B. Voir ELBE G. VON C. P.	14
dement neutronique du bore C. P.	49	Lewis B. et Elbe G. von. Mise en évidence expérimen-	
LAWRENCE E. O., ALVAREZ L. W., BROBECK W. M.,		tale de l'excitation rotationnelle incomplète des gaz	
COOKSEY D., CORSON D., Mc MILLAN E. M., SALIS-		diatomiques à température et pression ordinaires. C. P.	92
BURY W. W. et THORNTON R. L. Fonctionnement			2 2
initial du cyclotron de 60 pouces au William H. croker Radiation Laboratory, Université de Californie.		LEWIS G. L. et SMYTH C. P. Moment dipolaire et structure de certains composés nitrés et de quelques amines.	
G. P.	58	C. P.	65
Lawson J. L. Les spectres de rayons \(\beta \) du phosphore du		LEWIS G. L. et SMYTH C. P. Moment dipolaire et struc-	
sodium et du cobalt radioactifs C. P.	54	ture de l'ozone, du silicobromoforme et du dichloro-	
LAWSON J. L. Voir CORK J. M C. P.	50	germane C. P.	65
LAZARUS F. Voir HARTMANN J	108	Lewis W. C. M. Voir Guest W. L C. P.	21
LEA F. M. et NURSE R. W. La surface spécifique des	100	Lewis J. R., Hofer L. J. et Whitehead H. Adsorption	
poudres fines	130	de l'hydrogène par le cuivre dispersé dans la chaux.	
LEADER G. R. Voir GLOCKLER G C. P.	73	C. P.	130
LE BARON I. M. et CHOPPIN A. R. Phénomènes irréver-	10	LEWIS D. T. et MORGAN A. R. Viscosités des liquides	
sibles à l'électrode de thallium. I. Survoltage de		et relations avec le poids et le volume moléculaire. II.	
l'hydrogène dans l'acide sulfurique C. P.	118	C. P.	73
LE BEAU D. S. Voir HAUSER E. A C. P. 34,		Libby W. F. Stabilité de l'uranium et du thorium vis-	
LE CLERC G. et LEFEBVRE H. Comparaison entre l'acti-		à-vis de ruptures nucléaires naturelles C. P.	42
vité catalytique des deux variétés allotropiques du		Libby W. F. Radioactivité naturelle du lutécium. C. P.	50
nickel		Libby W. F. et Lee D. D. Énergies de radiations β molles	
LE CLERC G. et MICHEL A. Préparation et propriétés de		du rubidium et d'autres corps. Méthode de détermi-	
la forme hexagonale du nickel C. P.		nation C. P.	2
LECOIN M. Voir PEREY M ¹¹ e M C. P. 52,	54	LIBBY W. F. Voir LEE D. D C. P.	3
LECOIN M. et ZLOTOWSKI I. Mesures microcalorimé-		LICHTBLAU H. La répartition isotopique et le poids	
triques de l'énergie moyenne de désintégration du		atomique de l'europium	61
radium E C. P.		LICHTENBERG E. Voir NEUMANN K C. P.	61
LECOMTE J. Spectres d'absorption infrarouge de dérivés		LICHTENSTERN F. Voir Pauli W C. P.	132
monosubstitués du naphtalène. Symétrie du naphta-			
1)		LIDWELL O. M. Voir BELL R. P C. P.	96
lène	36	LIDWELL O. M. Voir BELL R. P C. P. LIEBHAFSKY H. A. L'hydrolyse du brome. L'hydrata-	
lène. Leboux C. Sur la diffusion des gaz à travers les membranes.	36	LIDWELL O. M. Voir BELL R. P C. P.	

LIEBHAFSKY H. A. Voir BLEWETT J. P C. P.	74	LOVELL A. C. B. et Wilson J. G. Étude des gerbes de	
LIEBMANN H. Voir CROWTHER J. A C. P. 35,	57	rayons cosmiques d'origine atmosphérique au moyen de deux chambres à détente	128
LIEMPT J. A. M. VAN et VRIEND J. A. DE. Étude sur la lumière de combustion de quelques métaux et alliages. II	34	LOVERA G. et POCHETTINO A. Électrisation par gargouil- lement et moment dipolaire	70
LIEMPT J. A. M. VAN et VRIEND J. A. DE. Le rendement lumineux des allumettes	34	Lovera G. et Tappi G. Préparation et contrôle du radio- phosphore pour usages biologiques C. P.	47
LIFSCHITZ I. Sur la synthèse dissymétrique relative et la dispersion rotatoire des cobalti- complexes des		Lowan A. N. Quelques problèmes sur la diffraction de la chaleur	121
aminoacides	68	Lowan A. N. et Blanch C. Table des fonctions de Planck (rayonnement et nombre de photons)	115
tion de la vitesse d'oxydation au point de Curie.	15	Lu C. S. et Sugden S. Méthodes chimiques de concentration d'halogènes radioactifs C. P.	47
LIN C. C. Sur la dépendance de l'énergie d'interaction de	10	Luckiesh M. et Moss F. K. Visibilité au-dessus du seuil.	115
l'arrangement atomique dans les surstructures des alliages binaires	119	Luder W. F. Montage de précision pour pont de conductibilité	73
LINARI A. Recherche sur l'équilibre du système Cl Na—Cl O ₃ Na —OH ₂	105	Lüdy W. Piézoélectricité du phosphate de potassium	21
LINDMAN K. P. Sur les ondes électriques se propageant le long de fils simples ou de systèmes de deux fils paral- lèles (perméabilité du fer et du nickel)	23	Lugeon J. et Nobile C. Le radiomaxigraphe, enre- gistreur d'intensité des parasites atmosphériques de la Station centrale suisse de météorologie	130
LINDSEY A. J. et TERRETT L. E. Méthode électrique pour l'obtention du point final dans le test au jet pour	20	Lukès R. et Preucil J. La transmutation du nickel en cobalt radioactif sous l'action des neutrons rapides. C P.	2
la détermination de l'épaisseur d'un métal recouvrant un autre métal	127	Lukowzew P., Lewina S. et Frumkin A. Le survoltage de l'hydrogène sur le nickel C. P.	119
LINGANE J. J. Signification thermodynamique des		LUTKIN F. E. La nature des atmosphériques. VI	15
potentiels polarographiques de demi-ondes d'ions métalliques simples déterminés avec l'électrode à goutte de mercure	24	Lu Valle J. E. et Schomaker V. Structure moléculaire du glyoxal et du diméthylglyoxal obtenues par la méthode de diffraction électronique C. P.	64
LINGANE J. J. et Kolthoff I. M. Études fondamentales avec l'électrode à gouttes de mercure. II. Le courant		Lu Valle J. E. Voir Stevenson D. P C. P.	64
de migration	24 59	LUYET B. J. Température de dévitrification de solutions aqueuses	83
LIPSON H. Imperfections des réseaux de quelques		LUYET B. J. Températures de dévitrification de solu- tions de séries d'hydrates de carbone G. P.	83
alliages ternaires	124	Lyman E. M. Le caractère complexe du spectre β de ¹³ N.	
électronique sur l'oxyde de triméthylamine et la diméthyle-sulfone et leurs conséquences quant à la		C. P. LYNCH C. C. Voir Hopkins R. N C. P.	53 114
longueur des liaisons de coordination C. P.	64	LYSGAARD L. Les diagrammes aérologiques et leur	XXI
LISTRAY L. VOIR MARÉCHAL J	120	emploi	126
Livingood J. J. et Seaborg G. T. Nouvelles périodes d'étain radioactif	51	LYTTLETON R. A. Voir Hoyle F	132
Livingood J. J. et Seaborg G. T. Fer radioactif à vie longue	51	Mario Manuala mariada mariada languaga de languaga	
LIVINGSTON M. S., BUCK J. H. et EVANS E. R. Le cyclo-	~ -	MAAR O. Mesures spectrales pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des substances isolantes utilisées en hauta fréquence et pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et pour des longueurs d'onde de 0,2 à 0,5 mm pour des envires et envires et envires et envires et envires et	55
tron de l'Institut de Technologie de Massachusetts. C. P.	58	en haute fréquence et pour des oxydes	55
LLYOD E. H. et PENNEY W. G. Critique de la théorie de résonance pour l'explication du mésomérisme. C. P.	61	choc : influence de la température, de la rapidité de l'effort et de la forme et des dimensions de l'échantillon sur le travail de déformation C. P.	125
LOCHKAREV M. Les potentiels du zinc et du cadmium dans des solutions d'ions étrangers C. P.	24	Mc Adam D. J. et Geil G. W. Vitesse d'oxydation des	120
Longe W. B. La sélection de l'emplacement d'un émet- teur de radiodiffusion	56	aciers déterminée par les couleurs d'interférence des films d'oxydes	127
LOEFFLER O. H. Voir GIBSON R. E C. P. 103,	114	Mc Adam D. J. et Mebs R. W. Propriétés élastiques d'un acier chrome-nickel 18/8 soumis à des déforma-	
London H. Thermodynamique de l'effet thermomécanique dans l'He II liquide	120	tions plastiques	125
London H. Voir Appleyard E. T. S	4	longue chaîne, considérés comme des électrolytes	
Lonsdale K. Anisotropie diamagnétique des molécules organiques C. P.	68	semi-forts, simples, en solutions diluées C. P. Mc Bain J. W., Bacon R. C. et Bruce H. D. Épaisseur	22
Lonsdale K. Anisotropie magnétique du diphényl-diacétylène	94	optique de la surface de l'eau pure	99
LONSDALE K. Voir KNAGGS I C. P.	68	tions d'acides sulfoniques de la série grasse considérée comme des électrolytes colloïdaux C. P.	117
Loofbourow J. R. Densitomètre photoélectrique à montage pushpull pour déterminer la structure fine dans le spectre d'absorption ultraviolet	78	Mc Bain J. W., Mc Dowell J. M. et Worden M. E. Adsorption du bleu de méthylène par le palmitate de	
LORD RAYLEIGH. Courbure du verre sous l'action de tensions prolongées	91	sodium solide (forme fibreuse) C. P. MAC COLL L. A. Calculs numériques au sujet de la	130
LORENZ G. A. Voir GERNES D. C C. P.	121	réflexion par les métaux.	97
LOUDETTE P. Voir DESTRIAU G	78	Mc Cormick H. Voir Salceanu C C. P. 21, Mc Creary R. Voir Ewing D C. P.	112 51
Louis M. Contribution à l'étude des carburants. C. P.	93	Mc Creary R. L. Voir Valley G. E C. P. 47,	55
LOUTSCHINSKI G. P. Viscosité des composés de soufre et son volume-limite	74	Mc Cullongh J. D. Preuve de l'existence d'un iodure de sélénium C. P.	69
LOVELL A. C. B. Les averses produites par les rayons	42	Mc Daniel P. W. Voir Langer L. M C. P.	54

		MANGOLD G. B. Voir ROBERTS L. D C. P.	111
Mc Donald H. J. et Seltz H. Capacité calorifique du			
bioxyde de titane entre 68 et 298°K. Les propriétés thermodynamiques du bioxyde de titane C. P.	102	Manneback C. Voir Bernard E	117
Mc Dowell J. M. Voir Mc Bain J. W C. P.	130	MANNEBACK C. Voir HEMPTINNE M. DE	63
	9	Manning M. F. et Chodorow M. I. Les bandes d'énergie	25
Mc Entegart W. Voir Paget R	75	électronique du tungstène métallique	25
Mc Fadden T. L'ionisation du mercure		MARE J. DE. Voir BEDEAU F	54
Mc Gandlish N. M. Voir Abbot C. G	126	MARÉCHAL J. et LISTRAY L. Étude sur la conductibilité	120
Mc Gillavry C. H. Diffraction de faisceaux électro-	98	thermique et la résistance électrique des fontes	120
niques convergents		MARGENAU H. L'énergie de la liaison de ⁶ He et les forces nucléaires C. P.	37
Mc Gillavry C. H., Nijveld H., Dierdorp S. et Karsten J. La structure cristalline de Cl ₃ CdNH ₄		Marinelli L. Un détecteur portatif de rayons γ. C. P.	55
et Cl ₃ Cd Rb C. P.	11	MARINELLI L. et Failla G. Mesure de rayons γ en	00
Mc Grath J. W. Différence entre les bords d'absorp-		ræntgens	57
tion Ms et Ms de l'or dans le métal pur et dans un		Marique J. Un nouveau radiogoniomètre automatique à	
alliage or-cuivre	12	indications visuelles (Radiogonioscope)	6
Mc Grath J. W. Bords d'absorption M, et M, pour les	81	Markova G. S. et Schattenstein A. I. Étude de la	
rayons X du plomb	01	catalyse acide dans l'ammoniac liquide. III. Sur la	
Mc Gregor-Morris J. T. et Grisdale G. L. Une méthode		catalyse de la réaction d'ammonialyse de la santonine	
thermique pour la mesure des pertes diélectriques aux fréquences radio et à fortes tensions électriques	6	par les acides amides, les phénols et autres acides	
MACK E. G. Voir Hoffman E. C	32	phénols. IV. La cinétique de l'ammonialyse de la pilocarpine dans l'ammoniac liquide en présence de	
MACKAY C. A. Voir Fisher W. C C. P.	112	sels d'ammonium	96
MACKAY S. Voir Fink C. G	113	Markowska Mme D. et Valensi G. Sur les réactions	
Mc Keag A. H. Voir Jenkins H. G C. P.	78	du type A _{sol} + B _{gaz} > C _{sol} et la cinétique de la neutrali-	
Mc Keown A Voir Callow A. E C. P.	106	sation de l'acide benzoïque solide par l'ammoniac	
Maclay W. D., Hann R. M. et Hudson C. S. Pouvoir	100	gazeux	14
rotatoire du lactate de zinc	68	MARON S. H. et LA MER V. K. Calcul des constantes de	
Mc Lean W. B., Becker R. A., Fowler W. A. et Lau-		vitesse basiques d'après les constantes de vitesse acides	18
RITSEN C. C. Particules a de petit parcours de la			10
réaction 19F+1H C. P.	47	MARRO M. Secret des communications par inversion des syllabes.	112
Mc Mahon H. O. Voir Stephenson C. C	116	Marsden E. Voir Hobgson H. H C. P.	22
Mc Millan E. M. Voir Lawrence E. O C. P.	58	MARSH A. E. L. Voir Goodeve C. F C. P.	102
Mc Millan G. W. Voirw Buswell A. M C. P.	70	MARSHALL C. E. Utilisation d'électrodes à membrane	102
Mc Millen J. H. Diffusion élastique des électrons dans	440	zéolithique	118
les gaz	113	Marshall A. L. Voir Verhoek F. H C. P.	111
Mc Murry H. L. Voir Free S	99	MARTIN D. C. et BUTTLER J. A. V. Constantes de disso-	
Mc Natt E. M. Dispersion des rayons X et distorsion des	11	ciation de quelques nitrophénols dans l'oxyde de	
nuages électroniques dans des unicristaux de zinc	130	deutérium	116
Mc Neil J. J. Voir Laby T. H	130	MARTIN L. C. et WILKINS T. R. Examen des principes	
hertziennes ultracourtes	5	de la microphotographie orthostéréoscopique et quel-	
Mc Reynolds J. P. Voir Bailar J. C. jr C. P.	63	ques applications	34
Mc Reynolds J. P. Voir Smith H. A C. P.	7	MARTIN H. Procédé nouveau pour la mesure des fré-	17
MAGAT M. Voir FICQUELMONT A. M. DE C. P.	10	quences	1.7
MAGAT M. Voir MOUREU H C. P.	6	du radium E	54
MAGAT M. Voir Ochs Mile L	80	MARTIN A. R. et HERMANN R. N. Action des sels de	
MAGEE J. L., DE WITT T. W., SMITH E. C. et DANIELS F.		cuivre sur les émulsions stabilisées par l'oléate de	
Un photocalorimètre. Le rendement quantique des		sodium	
photosynthèses dans les algues C. P.		MARTIN S. T. Sur les propriétés thermioniques et adsorp-	
Magnan C. Voir Fabre P C. P.	58	tives des surfaces d'un cristal unique de tungstène	56
Maheshwari J. C. Voir Bhatnagar S. D	94	MARTON L. Sur la sensibilité d'émussions photographiques	
MAIER-LEIBNITZ H. Recherches avec une chambre de Wilson lente.	30	pour électrons de 50 à 100 ékV	
MAIOROVICI C. Voir MATIU A. I C. P.		Marwani C. S. et Sidhwa J. B. Inactivité optique de la gélatine à l'état adsorbé sur les surfaces de séparation	
MAJER V. Préparation et concentration de l'or radio-		liquide-liquide, et application à la mesure de l'adsorp-	
actif		tion C. P.	
Majorana Q. Nouvelle action magnéto-optique		MASKET A. V., LINKE F. W. et BEAMS J. W. Ultracentri-	
MAKENS R. F. et EVERSOLE W. G. Cinétique de la décom-		fugeuse pour liquides	59
position thermique du formiate d'éthyle C. P.	85	Mason C. M., Hickey J. W. et Wilson W. K. Rotation	
MALATESTA S. Le télescope électronique		magnétique des chlorures de praséodyme, de samarium et d'europium en solution aqueuse à 25° (c. P.	67
MALTER L. et LANGMUIR D. B. Résistance, émissivité et		Mason W. P. Voir Holden A. N C. P.	
point de fusion du tantale	60	MASON C. W. et Rosevear F. B. Dégradation des struc-	
MALTER L. Voir LANGMUIR D. B		tures de cellulose orientées par la lumière ultraviolette	
MALTER L. Voir LANGMUIR D. B C. P.		polarisée C. P.	107
Mamotenko M. F. Calcul de l'énergie de répulsion		MASSEY H. S. W. et CARBEN H. C. Collisions élastiques	5
MANEGOLD E. et KALAUCH K. Systèmes capillaires. Le	0.0	des mésons avec des électrons et protons	
potentiel de dialyse		Mathers F. C. et Forney R. B. Le dépôt électrolytique	;
Manegold E. et Kalauch K. Systèmes capillaires. XVII. 1º Efficacité des différents processus de pu ifi-		du plomb à partir des solutions de sulfamate de plomb avec des agents d'addition	. 28
cation (filtration, dialyse, électrolyse et leur emploi		MATHERS F. C. et GILBERTSON L. I. Porosité de l'argent	
cumulatif) G. P.	36	déposé électrolytiquement sur l'acier C. P.	26

MATHESON M. S. et ZABOR J. W. Fluorescence des composés carboxylés en phase gazeuse	78	M'Ewen M. B. et Arnot F. L. Formation des molécules HeH ⁺ C. P.	62
MATHIEU J. P. et Cornevin S. Recherches sur les		MEYER R. C. Voir Johnson E. A	126
complexes de Werner. Spectres Raman de complexes tétracoordinés et hexacoordinés. I. Chlorure, cyanures		MEYER R. C. Voir Roberts R. B C. P.	44
et nitrites	80	MEYER K. Voir Schenck R C. P.	104
MATHIEU J. P. et RONAYETTE M. Propriétés optiques et		MEYER S. Une formule simple pour calculer les poids	
structure du camphre cyané	8	atomiques d'après les nombres et les défauts de masse	
MATHUR K. B. Voir SAHA M. N.	55	MICHAILOVA E. A. La cinétique de la réaction entre	
MATIU A. I. et MAIOROVICI C. Détermination du pouvoir adsorbant des charbons actifs préparés à partir des		l'ammoniac et l'oxyde nitrique sur la surface d'un filament de platine	07:
noyaux de fruits. Adsorption de l'iode C. P.	31	Michaud F. Équilibre des gels	
MATTHEWS J. B. Influence de certains hydrates de		MICHEL A. Voir Le Clerc G C. P.	27
carbone sur la tension interfaciale entre l'eau et le cyclohexane	114	MICHEL J. Méthodes et appareils en usage au Bureau	
MAUCHERAT M110 M. Pression de vapeur saturante du		des Étalons physicochimiques. X. La vitesse de cris-	
lithium entre 462° et 642°	39	tallisation comme critère de pureté des composés organiques	75
MAUDUIT A. Étude en régime permanent de divers diviseurs de tension capacitifs	112	MICHELS A., BIJL A. et BOER J. DE. Effet d'une énergie	
MAURER W. et FISK J. B. La désintégration du bore par		d'excitation sur la chaleur spécifique de l'hélium	
effet des neutrons lents avec émission de particules a		liquide II et sa relation avec l'effet d'échange dans un gaz non idéal de Bose-Einstein	12
et de protons	104	MICHIELS J. L., PARRY G. et THOMSON G. P. Production	
MAYO R. L. et ROBINSON H. R. Électrons Auger et	104	de neutrons par division de l'uranium C. P.	45
électrons secondaires de rayons X de l'or	113	Miczaika G. R. Variations annuelles de l'intensité des rayons cosmiques	41
MEAD D. J. et Fuoss R. M. La dépendance de la conduc-		MIDDLETON A. Voir WILLIAMS W. E	35
tance et de la force du champ. I. Le picrate de tétra- butylammonium dans l'éther diphénylique à 50°.		MIDDLETON W. E. K. Sur la théorie du projecteur népho-	
C. P.	22	scopique.	35
MEAD D. J., Fuoss R. M. et Kraus C. A. Propriétés des		MILAZZO G. Interprétation et classement des spectres d'absorption dans l'ultraviolet des iodures d'isopro-	
solutions électrolytiques. XXI. La conductance du picrate de tributylammonium dans le chlorure d'éthy-		pyle et de butyle tertiaire	8
lène à 25°	115	Milazzo G. Interprétation et classement des spectres	
MEARS R. B. Voir BENSON L. J	128	d'absorption dans l'ultraviolet des iodures de propyle et de butyle normaux	8
MEARS R. B. Voir Brown R. H C. P. MEBS R. W. Voir Mc Adam D. J C. P.	$\frac{127}{125}$	Milazzo G. Voir Intonti R	101
Medi E. Polarisation de la lumière diffusée, rayon-	120	MILLER M. A. Calcul de la taille des particules dans les hydrosols stratifiés d'alumine C. P.	25
nement de l'atmosphère et indice probable sur la	77	MILLER F. jr. Figure de diffraction des rayons X sur un	35
tendance de l'état du temps	11	cristal unique de calcite	64
Rome	130	MILLER A. R. L'adsorption des dipôles	93
MEEK J. M. Analyse des décharges en éclairs	45	MILLEMAN S. Voir Kusch P C. P. MILLIKAN R. A. Rayons cosmiques	1 87
MEERMAN P. G. et Scholten W. Le système Cl ₂ Hg—Br ₂ Hg	104	MILLIKAN R. A. et Neher H. V. Nouvelle preuve de la	01
MEGAW H. D. Densité et compressibilité de l'hydrogène		variation dans le temps de l'énergie totale apportée	49
solide et du deutérium à 4°,2K	37	sur la Terre par les rayons cosmiques	42
MEHTA S. M. et KABADI M. B. Conductibilité électrique de solutions contenant de l'hydroxyde de zinc et de		saison sur les rayons cosmiques au niveau de la mer	42
l'hydroxyde de sodium	115	MILLINGTON G. Voir Eckersley T. L	23
MEHTA S. M. Voir Prasad M C. P.	33	MILLMAN S. et Kusch P. Les moments magnétiques nucléaires de ²³ Na et ³⁹ K	37
MEITNER L. Nouveaux produits de la division du noyau de thorium C. P.	42	MILLMAN S. et Kusch P. Spin nucléaire et moment	
MELOIN E. H. Voir WULF O. R	10	magnétique de ²⁷ / ₁₃ Al	38
Mendelssohn J. et Mendelssohn K. Chaleur spéci-		MILLMAN S. Voir Kusch P.	110
fique d'une substance présentant une perturbation électrique spontanée	3	MILLMAN S. Voir RABI I. I	111
MENDIVE J. Voir WERNICKE R C. P.	132	magnétiques nucléaires des isotopes du bore C. P.	48
Menzel D. H. Voir Aller L. H	84	MILJUTIN G. A. Voir Trapeznikowa O. N	12
MENZIES A. C. Structure fine des raies Raman du tétra- chlorure de carbone	72	MILONE M. Etude aux rayons X de quelques nouveaux types de rayonne italienne	82
MERCHANT R. N. Voir PRASAD M	12	MILSTED J. Voir BAWN C. E. H C. P.	94
MERCKEL J. H. C. Densité maxima et compressibilité	440	Minkowski R. Le spectre des supernovæ dans IC 4 182	
des solutions salines C. P.	110	et dans NGC 1 003	46
Mérigoux R. et Aubry M. Phénomène d'adsorption entre phases liquides. Étude analytique des courbes		MINKOWSKI R. Voir RICHARDSON R. S	43
enregistrées	114	dium et du thallium supraconducteurs	109
MESNAGE P. Recherches sur les décharges de haute fré- quence et leur application à la spectroscopie molécu-		MISENER A. D. Voir Allen J. F.	38
laire	36	MISENER A. D. Voir Appleyard E. T. S	4 54
METROPOLIS N. et BEUTLER H. Des nouveaux systèmes de bandes des vapeurs des halogénures d'argent et un		MITTAL G. VOIR BHATNAGAR S. S	54
nouveau calcul thermodynamique de leurs énergies de	4.0.1	MITRA S. K. et BANERJEE A. K. La frange de l'atmo-	
dissociation	101	sphère et la théorie ultraviolette des aurores et des	40
METROPOLIS N. Voir BEUTLER H	115	perturbations magnétiques	40

MITRA S. K., BHAR J. N. et GHOSH S. P. La basse iono-		MORRISON P. Voir DANCOFF S. M C. P.	5.
sphère	15	Morrow J. La flexion de plateaux épais dans certaines	
MITTRA R. N. Sol d'hydroxyde cuivrique C. P.	33	conditions particulières d'appui	11
MITTRA R. N. Formation de précipité périodique en		Moser C. E. Voir Gucker F. T. jr C. P.	110
l'absence de gel étranger. II. Sol d'hydroxyde ferrique obtenu par différentes méthodes C. P.	132	Moses P. A. Spectres Raman de nitrates fondus Mosimann H. Voir Sadron C	63 33
MIYAHARA S. Note sur la théorie du ferromagnétisme		Moss F. K. Voir Luckiesh M.	11
du semi-conducteur	22	MOTT N. F. Note sur les cellules photoélectriques cuivre-	
Miyanisi M. Sur le feu mystérieux appelé « Siranui »	39	protoxyde de cuivre	50
observé au Japon sur la mer	104	Mott N. F. Sur la décomposition des oxydes métalliques.	
MOCHEL J. M. Voir SCATCHARD G C. P. MOCK W. H. Voir JOHNSON E. A 73,	126	C. P.	105
	120	MOTT N. F. Voir Fröhlich H	25
Moelwyn-Hughes E. A. La vitesse de réaction des halogénures de méthyle avec les ions halogènes en		MOTT N. F. et GURNEY R. W. Note sur la théorie des	6'
solution dans le méthanol	88	liquides	Ü
Moghe D. N. Sur la stabilité du mouvement dans le	50	MOTT-SMITH H. M. Les déviations périodiques autour de la droite de Schottky	28
système cinématique de Milne	50	Moubis J. H. A. Voir Penning F. M	98
MOGHE D. N. Sur un système simple de particules chargées dans la théorie cinématique de Milne	50	Moullin E. B. Fluctuations spontanées de tension dues	
MÖLLER C., ROSENFELD L. et ROZENTAL S. Connexion		au mouvement brownien de l'électricité, effet de	4.50
entre la durée de vie du méson et la décroissance \beta des		grenaille et les phénomènes apparentés	47
éléments légers	38	Moullin E. B. Considérations sur l'effet des charges d'espace dans un magnétron	112
Mondain-Monval P. et Gabriel G. La miscibilité		Moureu H., Rosen B. et Wetroff G. L'équilibre entre	112
partielle dans les alliages liquides. Cas du système Pb-Zn-Sn	125	le paranitrure de phosphore (PN), et les molécules	
Mondain-Monval P. et Quiquerez J. Systèmes binaires		biatomiques PN, déduit du spectre de bandes. C. P.	8
et ternaires séparés en deux couches liquides. Inversion	445	Moureu H., Ficquelmont A. M. DE, Magat M. et	
des densités	115	Wetroff G. Sur la structure du pentachlorure de phosphore en relation avec l'encombrement sphérique	
Mondain-Monval P. et Quiquerez J. Opalescence critique dans les liquides soit miscibles, soit séparés en		des atomes	6
deux couches	115	Mourot P. Étude de l'influence de l'antimoine, contenu	
Montgomery C. G. et Montgomery D. D. L'effet de		dans l'alliage constituant les grilles, sur le fonction-	
transition des grands chocs d'ionisations des rayons		nement de l'accumulateur au plomb C. P.	122
cosmiques et le nombre d'électrons primaires de très grande énergie	40	Moussa A. Voir Thibaud J C. P.	46
Montgomery C. G. et D. D. Intensité des neutrons	40	Moussiegt I. Mesures de la conductibilité et de l'ionisation de l'air dans les Alpes	130
d'énergie thermique dans l'atmosphère au niveau de		Mouzon J. C. et Park R. D. Rayons γ différés de l'ura-	200
la mer	41	nium activé par neutrons	57
Montgomery C. G., Ramsey W. E., Cowie D. B. et		Mouzon J. C., Park R. D. et Richards J. A. jr.	
Montgomery D. D. Mésotons lents dans le rayonnement cosmique	40	Rayons γ de l'uranium activé par neutrons C. P.	57
Montillon G. H. Voir Gernes D. C C. P.	121	Mueller H. Effets électrooptiques dans les colloïdes de bentonite	36
Moon R. J. Voir Harkins W. D C. P.	58	MUELLER H. et SAKMANN B. W. Un nouvel effet électro-	00
Moore G. A. L'action du courant électrique alternatif		optique	76
sur le système palladium-hydrogène C. P.	121	Muench O. B. Uraninite du « Pieds des monts » C. P.	59
Moore R. G. D. Relations de viscosité pour les solutions		MUKERJI P. C. Sur les spectres d'absorption et d'émis-	100
aqueuses d'oléate de sodium et de divers phénols. C. P.	113	sion des cristaux de terres rares	102
Moore C. E. Le spectre d'arc de vanadium dans le	110	Mukerji P. C. Voir Bose D. M	95
violet	10	de l'o-diphénylbenzène	103
Moore G. F. Voir Becker J. A	113	Mukerji S. K. et Singh L. La structure du p-diphényl-	
Moore D. G. et Harrison W. N. Effets de l'humidité		benzène et son spectre Raman	72
et de la composition sur la résistance et le module d'Young des émaux	91	Mukherjee L. N. Voir King A C. P.	36
Moore W. H. Voir Brady J. J.	57	MULFINGER W. Voir KÖSTER W C. P.	104
Moore R. L. La réception des signaux de radio-		MÜLLER E. Magnétisme et chimie organique C. P.	67
diffusion sujets à des perturbations par des atmo-		MÜLLER W. J. Passivité et corrosion des métaux. C. P.	30
sphériques	55	MÜLLER W. J. L'effet des réactions cathodiques sur la corrosion des métaux du point de vue de la théorie de	
Morgan J. E. Voir Bernheim F	106	la cellule locale	127
MORGAN S. O. Voir HOLDEN A. N	60	MULLIKEN R. S. Progrès récents dans l'interprétation	
Morgan S. O. Voir White A. H. C. P. Morgan A. R. Voir Lewis D. T. C. P.	77 73	des spectres moléculaires et dans l'étude des spectres	
Morgoulis N. D. Mesure de l'émission photoélectrique	73	moléculaires des objets célestes	45
des surfaces complexes	26	MULLIKEN R. S. États électroniques du carbone diato- mique et la liaison carbone-carbone	101
Morgoulis N. D. et Nagorski A. T. Émission secon-		MULLIKEN R. S. Intensités des transitions électroniques	-01
daire des semi-conducteurs électroniques	28	dans les spectres moléculaires. VIII. a. Chaînes molé-	
Morris G. L'électrisation des poudres par chute libre	52	culaires de polyènes conjugués à nombre impair et colorants organiques (avec remarques sur l'anisotropie	
Morrison J. L. et Roberts J. K. Cinétique de la formation de films d'oxygène sur le tungstène C. P.	91	optique et les intensités Raman)	117
Morrison W. M. L'aluminium et les forces hydroélec-		MURAOUR H. Voir Fabre P C. P.	58
triques écossaises	123	MURPHY F. M. G. et COPE S. T. Un appareil transpor-	
Morrison P. Fluctuations d'énergie dans le champ élec-		table pour l'enregistrement séismique	39
tromagnétique	54	MURPHY E. J. Voir WHITAKER M. D C. P.	43

Murray M. J. et Cleveland F. F. Spectres Raman d'acétylènes. II. Déplacements et facteurs de dépola-		NIE H. Sur la diffusion des électrons rapides lors des expériences d'interférences électroniques	28
risation pour le phénylacétylène et ses dérivés du type C*H*C = CR	72	NIELSEN A. H. et GORDY W. Spectre infrarouge et	
MURRAY M. J. Voir CLEVELAND F. F C. P.	73	constantes moléculaires de l'oxyde nitrique	62
MURRELL E. B. M. Voir Smith C. L C. P.	48	Nielsen A. H. et Nielsen H. H. La vibration fondamentale 7,4 μ du chlorure de méthyle	10
Myssowsky L. et JDANOFF A. Trajectoires sur plaques	10		10
photographiques des noyaux de recul de désinté-		NIER A. O. Coefficient de diffusion thermique du méthane.	51
gration de l'uranium	45	Niesluchowski M. Voir Dobinski S C. P.	127
Nicaora H of Irrana T Magnitagnapha h industion		Niessen K. F. Voir Verwey E. J. W	71
NAGAOKA H. et IKEBE T. Magnétographe à induction pour enregistrer les brusques changements du champ		NIJVELD H. Voir Mc GILLAVRY C. H C. P.	11
magnétique terrestre	22	Nishina Y., Takeuchi M. et Ichimiya T. Sur la masse	20
NAGORSKI A. T. Voir Morgoulis N. D	28	du méson	38
NAHMIAS M. E., HOPWOOD F. L., BANKS T. E.,		IKAWA M. Division du thorium par les neutrons.	
RANN W. H. et GRIMMETT L. G. Existence apparente		C. P.	45
d'une radiation très pénétrante du radium et de la		Nix F. C. Voir Steigman J	2
source radium + glucinium	- 56	NIX F. C. Voir Steigman J C. P.	126
Naidich S. et Ricci J. E. Solubilité du monohydrate de		NIX F. C. et TREPTOW A. W. Cellule photosensible au	
l'iodate de baryum dans des solutions d'électrolytes uni-univalents à 25° et calcul de la constante de disso-		sulfure de thallium	74
ciation de l'acide iodique d'après les données de solu-		NIZAMUDDIN. Voir BANERJI A. C	47
bilité	115	Nobile C. Voir Lugeon J	130
NAIK Y. G. VOIT PARANJPE G. R	60	NOETZLIN M. Volcanisme et chimie nucléaire. I. et II	125
NANNI O. Voir FERRARI A C. P.	63	NOONAN E. Voir LA MER V. K C. P.	23
NARAIN S. Voir Anand B. M	103	Norbury A. L. Sur la nature de quelques réseaux inter-	
NARAYANA P. I. Boue de forage. I. Effet du tannin sur		métalliques	124
la viscosité	34	NORDHEIM L. W. Sur la production de la composante	
NARUSE N. Voir SATA N C. P.	36	dure du rayonnement cosmique. II. Hypothèse que	
NATANSON S. Recherches sur la sensibilisation optique		les rayons primaires sont des protons ou des parti- cules neutres	42
des halogénures d'argent. VII. Sensibilité spectrale et			34
spectre d'absorption des couches sensibles de bromure d'argent	109	Nordheim L. W. et Hebb M. N. Sur la production de la composante dure de la radiation cosmique. I. Hypo-	
NATHANSON J. B. et BARTBERGER C. L. Propriétés	100	thèse d'une origine photonique	42
optiques de films semi-transparents obtenus par		Nordsieck H. H. Voir Hoard J. L C. P.	80
pulvérisation cathodique calculées à partir des franges		Norris A. Voir Jenkins G. L	9
d'interférence	59	Norrish R. G. W. et Brookmann E. F. Mécanisme	
NEDUNGADI T. M. K. Effet de l'orientation cristalline	104	des réactions de polymérisation : polymérisation du	
sur le spectre Raman du nitrate de sodium	104 42	styrène et du méthylacrylate C. P.	90
NEHER H. V. Voir MILLIKAN R. A.	131	Norrish R. G. W. et Dainton F. S. Sensibilisation des réactions entre l'hydrogène et l'oxygène par le	
NELSON H. A. Voir VERNON A. A C. P.	131	peroxyde d'azote	97
Nergaard L. S. Une analyse théorique du fonction- nement d'un émetteur de télévision à bande latérale		Northcott L. Influence des éléments alliés sur la cris-	
unique	56	tallisation du cuivre. II. Additions importantes et	
NESSIUS A. Voir CHRÉTIEN A C. P.	111	rôle joué par la constitution des alliages C. P.	127
NETTLETON H. R. Mesure absolue de la résistance élec-		Norton F. J. Influence de la fréquence sur l'effet électro-	2 %
trique	73	optique de colloïdes	35
NETTLETON H. R. et SUGDEN S. Susceptibilité magné-	95	moléculaires	129
tique du chlore de nickel	90	Noyes W. A. jr. Voir Ells V. R C. P.	106
Neugebauer T. Théorie de l'effet Cotton-Mouton en mécanique quantique	106	Nurse R. W. Voir Lea F. M C. P.	130
NEUGEBAUER T. Comparaison avec l'expérience des		NUTTING G. C. et HARKINS W. D. Les relations tension-	
formules quantiques de la biréfringence magnétique.	106	surface et tension-température pour des couches	
NEUMANN M. B. et Dobrinskala A. A C. P.	119	monomoléculaires étalées d'acides myristique et	30
NEUMANN E. Voir BENRATH A C. P.	105	pentadécylique	30
NEUMANN K. et LICHTENBERG E. Déterminations de		surface pour des couches monomoléculaires d'acides	
poids moléculaires et mesures de pression de vapeur	6.1	et d'alcools de la série grasse C. P.	30
pour le sélénium	61	NUTTING G. C. Voir HARKINS W. D C. P.	31
NEUMANN W. Voir Hauk V	13		
NEWMANN M. H. A. et DINGLE H. La relativité du temps.	89		
NEWMANN F. H. La luminescence électrique entre électrodes de carbone	75	O'BRIEN S. J., KENNY C. L. et ZWERCHER R. A. Pres-	
NEWMANN F. H. Note sur l'intensité relative des raies		sion partielle de l'acide chlorhydrique au-dessus de	
spectrales	80	ses solutions dans l'éthylèneglycol et dans d'autres solvants à 25°	110
Newson H. W. Voir Harkins W. D C. P.	58	O'BRIEN A. S. Voir Kolthoff I. M C. P.	75
NEY G. Voir BENOIT J C. P.	7	Ochs M ¹¹⁶ L. Voir Ficquelmont A. M. De C. P.	10
NICHOLLS F. G. Voir LABY T. H	130	Ochs M ¹¹⁰ L., Guéron J. et Magat M. Spectre Raman	
Nichols M. H. Constantes thermioniques du tungstène		des solutions aqueuses de gaz chlorhydrique	80
en fonction de la direction cristallographique	113	OCKENDEN F. E. J. Effet de la longueur du tube du	
Nicholson J. C. Voir Parton H. N C. P.	116	microscope sur la visibilité de particules de poussière	0
NICKSON A. F. B. Voir LABY T. H	130	avec un objectif à immersion dans l'huile	53
NICOLAS P. Note sur le calcul du rayonnement d'une	C	O'CONOR J. S. Voir WITCHER C	53
antenne cylindrique de diamètre fini	6	OGATA K. Voir ASADA T C. P.	60

Ogg A. R. jr. Ions carbonium et hydrolyse des halogénures d'alcoyle C. P. 23 PARTON H. N. et Gibbons R. C. Constantes t miques de dissociation de l'acide oxalique	hermodyna.
mires (1 a)covie G. 1. 25 imques de dissociation de la constant de la const	C. P. 11
OKA S. Construction des matières fibreuses. I. Orien-Parton H. N. et Nicholson J. C. Constante	es thermody-
tation micellaire en fonction du degré d'étirement. C. P. 13 namiques de dissociation de l'acide oxalique de dans des mélanges d'eau et d'alcool	méthylique.
OKUDA T. Voir ASADA T	C. P. 11
ORUYAMA H. VOIT SATA N	
libres OH déterminés par leur spectre d'absorption. V. Détermination spectroscopique de la constante de du styrolène; densité et dilatation the	le réfraction ermique du
OLDHAM J. W. H. et Ubbelohde A. R. Structure et OLDHAM J. W. H. et Ubbelohde A. R. Structure et Patterson A. L. Diffraction des rayons	X par de
fusion des cétones à longue chaîne C. P. 66 petites particules cristallines	
OLIVERI-MANDALA E. Radicaux libres et leur impor-	
tance dans les réactions chimiques C. P. 15 PATTERSON H. S. Voir BEADLE D. G	
Olson F. V. Voir Rowley H. H. C. P. 21 PAUL F. W. Observations sur le spectre du N Onsager L. Voir Furry W. H. C. P. 4 Paul F. W. et Knauss H. P. Structure r	otationnelle
Osborne N. S., Stimson H. F. et Ginnings D. C. des bandes $^3\Sigma \rightarrow ^3\Pi$ de BF	
Mesures de la capacité calorifique et de la chaleur de vaporisation de l'eau entre 0° et 100°C	n de l'étin-
métaux lourds	
OVERBECK W. P. Inductance critique et le contrôle de redresseurs	
OVERDIJKINK G. W. R. Voir Cohen E	ır les dérivés
OVERHOLSER L. G. Voir KOLTHOFF I. M C. P. 11, 131 Para	
rayons X d'alliages argent-cadmium C. P. 27 Paulsen O. et Reitz A. W. Variations de	e sensibilité
OWEN B. B. Extrapolation des conductivités d'électrolytes forts de types de valence variés C. P. 22 PAVLENKO A. M. et DIATLOVITSKAIA B. I	
OWENS R. G. et BARKER E. F. Le spectre d'absorption chaleur par convection libre sous pression	réduite 3
infrarouge de la méthylamine	
PADMANABHAN S. Voir Joshi S. S. C. P. 26 PEARSE R. W. B. Voir GAYDON A. G	
PAGE J. E. Voir DIPPY J. F. J	
PAGET R. et Mc Entegart W. Vision stéréoscopique binoculaire	
Pahl M. Sur la vitesse de croissance des cristaux d'iode Pécheux H. De l'influence de la forme de	
dans un gaz étranger	
PAN S. T. Épreuve magnétique pour la superstructure Peterls R. Voir Bohr N	
Pant B. D. Voir Bajpai R. R. 84 Pekeris C. L. La propagation d'une pertur	
Papp G. Voir Bay Z C. P. 3 Pelmore D. R. Pertes diélectriques dues à	la présence
PARANJPE G. R., NAIK Y. G. et VAIDYA P. B. Diffusion de la lumière par de grosses gouttes d'eau	20
PARANJPE Y. S. Voir DESAI B. N. C. P. 33 PENNEY W. C. et KYNCH C. J. La susceptible tique et certaines propriété qui lui sont lique et certaines propriétés qui lui lui lui lui lui lui lui lui lui l	iées dans les
PARK R. D. Voir Modzon J. C. CP. 57 cristaux des sels de terres rares. PARKE L. Voir WINGAARDH K. A. 98 PENNEY W. G. Voir LLYOD E. H.	
Parkinson D. B. Voir Herb R. G C. P. 1 Penning F. M. et Moubis J. H. A. Pulvéris:	
Watheroo. Australie occidentale, en janvier, février Watheroo. Australie occidentale, en janvier, février Pennyculck S. W. La composition de la mic	celle de pla-
PARKINSON W. C. et PRIOR L. S. L'ionosphère à Watheroo, Australie occidentale, en avril, mai et	lques obser-
juin 1939	C. P. 32
PARLEE N. A. D. Voir Steacie E. W. R C. P. 85 système chlorure de calcium-benzoate	
Parodi M. Application des propriétés de trois types de déterminants au calcul des fréquences propres de systèmes oscillants couplés	H Li.O.H ₂ .
Parodi M. Voir Barchewitz P	C. P. 79
Parodi M. Voir Duchesne J C. P. 70	C. P. 52
PARRATT L. G. Raies X d'absorption de résonance dans le spectre K de l'argon	nnement du C. P. 52
Parry G. Voir Michiels J. L C. P. 45 Perey M ¹¹⁶ M. et Lecoin M. Spectre \(\beta \) de l'\(\alpha \)	actinium K.
	C. P. 54
Parthasarathy S. Sur la théorie de la diffusion de la lumière	temporaire C. P. 1

Perlitz H. et Aavakivi B. Paramètres atomiques de Agy—Cd	125	PITT A. Voir FINDLAY J. C'	20
PERRIER G. Petite histoire de la Géodésie	87	PITTMAN M. A. Dispersion de CH Cl ² et CH Br ² dans l'infrarouge	58
PERRIER G., CARRIER A. et TARDI P. Bibliographie	07	Pitzer K. S. États correspondants des liquides parfaits.	
géodésique internationale	88	PJONTKOWSKAJA M. A. Voir Korchagin L. W C. P.	69
PERRIN F. Voir Halban H. jr C. P.	45	PLACZEK G. Ralentissement de neutrons par noyaux	00
Perroux G. M. Le système d'atterrissage sans visibilité		lourds	41
L.M.T.	6	PLACZEK G. Voir Bohr N C. P.	37
PERRY T. Voir Ewing D C. P.	51	PLAIN G. J. Voir HERB R. G C. P.	1
Perucca E. Augmentation de la sensibilité des appareils de mesure « à réaction »	94	Plain G. J., Herb R. G. et Warren R. E. Rayons γ de	
PERUTZ M. F. et SELIGMAN C. Recherches cristallogra-	J%	l'aluminium dus au bombardement protonique.	E 17
phiques sur la structure des glaciers et le mécanisme		C. P. PLANK E. et URMANCZY A. Mécanisme de la corrosion	57
du courant glaciaire	78	du thallium	127
PETER W. Voir Eggers H C. P.	104	PLATZECK R. et GAVIOLA E. Sur les erreurs dans les essais	
PETERING H. G., DUGGAR B. M. et DANIELS F. Rende-		des surfaces et systèmes optiques et une nouvelle	F.0
ment quantique de synthèse photochimique dans la Chlorella. II	107	méthode pour les examiner	76
PETERS M. F. Voir GRANT V. H.	112	PLOTNIKOV V. A. et IAKOUBSON S. I. La thermochimie de composés complexes, chlorure et le bromure d'alu-	
PETERS H. Voir KEMP A. R C. P. 61,	132	minium C. P.	19
Petiau G. Sur la théorie générale des corpuscules élé-	102	PLYLER E. K. Voir CLEAVES A. P C. P.	71
mentaires et la théorie du photon	50	Pochettino A. Voir Lovera G	70
PÉTROCELLI J. V. Étude de l'électrolyse des solutions	7.1	Polanyi M. Voir Greenhalgh R. K C. P.	99
de cuprocyanure de sodium C. P.	120	Polanyi M. Voir Horrex C	98
Petrov S., Burstein R. et Kisseleva P. Adsorption de cathions sur le charbon platiné dans une atmo-		Pollard W. G. Utilisation des états de surface pour	0
sphère d'hydrogène	130	expliquer l'adsorption activée	2
PETRZILKA V. Voir CURRAN S. C C. P.	4	Pollock H. C. et Cooper F. S. Effet de la pression sur une décharge entre plan et pointe positive dans N ₂ , O ₂ ,	
PETTENGILL B. Voir Vosburgh W. C C. P.	121	CO ₂ , SO ₂ , SF ₆ , CCl ₂ F ₂ , A, He et H ₂	29
PEWNY N. J. Voir Adadurov J. E C. P.	131	Polly O. L. Voir Rice F. O C. P.	84
PFUND A. H. Dispersion et transmission du métha-		POLUJAN E. VOIR ROJTER W C. P.	118
crylate de méthyle polymérisé	31	POLYE W. Voir COLLINS G. B C. P.	49
PHILIPPOFF W. Importance des mesures de viscosité dans		Pontecorvo B. État actuel des connaissances sur les	9.0
la recherche de la constitution des solutions colloï- dales	34	neutrons	39
PHILIPPS R. F. et POWELL H. M. Structure cristalline	7,	POOL M. L. Voir STONE K. L	78
du di-n-propylmonocyanure d'or C. P.	80	rouge observés dans les nébuleuses	132
PHILLIPS L. W. Voir FULLER H. Q	117	POPPICK I. et LEHRMAN A. Parachor du bromure d'alu-	
PHILLIPS J. T. Voir Hopwood F. L C. P.	57	minium dans le benzène	73
PHILLIPS W. Identifications supplémentaires dans les	10	Poritsky H. Voir Suits C. G	8
spectres de K, Ca, Sc et Ti Phipps T. E. Voir Seifert R. L. E	10 25	PORTEVIN A. Voir JOLIVET H C. P.	90
PHIPPS T. E. Voir TURNBULL D.	25	Powell C. F. et Fertel G. E. F. Énergie des neutrons de grande vitesse, mesurée par la méthode photogra-	
Piccioni O. Voir Bernardini G	127	phique	40
PICKETT L. W. Voir HENRI V C. P.	68	POWELL C. F. Voir Heitler W	14
PIEKARA A. Une théorie de la polarisation électrique de		POWELL H. M. Voir PHILIPPS R. F C. P.	80
l'effet Kerr électrooptique et de la saturation élec-		POWELL T. M. Voir GIAUQUE W. F C. P.	18
trique de liquides et de solutions	32	POWELL T. M. et GIAUQUE W. F. Propylène. Capacité	
PIEKARA A. Voir Zakrzewski K	3	calorique, tension de vapeur, chaleurs de fusion et de vaporisation. La troisième loi de la thermodynamique	
PIERUCCI M., BACCARANI M. et TELLIA P. Un collecteur pour rayons X durs	37	et l'équilibre d'orientation dans le solide C. P.	102
PINKUS A. et SALOMON A. Sur le déplacement réciproque		Powell R. W. Distributions de température et de pres-	
des électrolytes entraînés par les précipités C. P.	22	sion de vapeur autour d'un cylindre horizontal mouillé.	123
PIONTELLI R. Tendances actuelles des études de ciné-	4.4	PRAKASH B. Voir BHATNAGAR S. S D. 94 et C. P.	67
tique chimique	14	PRASAD B. Voir Srinivasan M. K C. P.	113
PIONTELLI R. Influence de la rotation, de la cathode ou du métal déplaçant dans les processus de dépôt		Prasad M. et Khan A. B. Détermination de la structure	
électrolytique et de « déplacement » des métaux des		spatiale des cristaux de o- et p-benzotoluide par la méthode aux rayons X du cristal tournant C. P.	12
solutions de leurs sels	121	Prasad M. et Merchant R. N. Étude des cristaux de	
PIONTELLI R. Amélioration dans la qualité des dépôts		p-nitraniline et de p-nitroluène par la méthode aux	
métalliques par rotation de la cathode appliquée aux dépôts métalliques par déplacement C. P.	121	rayons X du cristal tournant C. P.	12
PIONTELLI R. Phénomènes cathodiques dans l'électro-		PRASAD M., MEHTA S. M. et RATHNAMMA H. Études de	
lyse des solutions aqueuses de sels et d'hydroxydes	101	la formation thixotropique des gels et molybdate de thorium	33
alcalins C. P.	121	PRASAD S., CHAKRAVARTI A. S. et PRASAD B. Viscosité	
PIONTELLI R. et GUILOTTO A. Le dépôt électrolytique des		et densité des solutions aqueuses de chlorure mercu-	0.4
métaux à partir des solutions de base d'acide sulfamique et de ses sels	121	rique à 35° C. P.	21
Pipes L. A. La méthode des coefficients symétriques		Preston G. D. Diffraction des rayons X par les cris-	11
appliquée à l'analyse harmonique	89	taux aux températures élevées	15
PIRENNE J. Théorie générale des phénomènes oscilla-	55	PREUCIL J. Voir Lukès R	2
	1717	A ASSECTION OF THE ASSESSMENT OF THE STATE O	

Davies W. C. of Transa W. T. Charter disharmtion		RAMAN P. K. Voir RAMDAS L. A	5
PRICE W. C. et TUTTE W. T. Spectres d'absorption ultraviolette dans le vide de l'éthylène, du deutéro-éthylène et de quelques éthylènes alcoyl-substitués		RAMAN C. V. et RAJAGOPALAN V. S. La structure et les caractères optiques des verres irisés	3
PRICE W. C. et Walsch A. D. Spectres d'absorption ultraviolet dans le vide des diènes conjugués		RAMAN C. V. et RAJAGOPALAN V. S. Anneaux de Hai- dinger dans les lames courbes	-
PRICE L. E. et Thomas G. J. Estimation électrométrique de la corrosion des alliages d'argent et de cuivre.		RAMAN C. V. et RAMAIAH K. S. Sur le caractère quasi ondulatoire des précipités périodiques C. P.	i _
PRICE L. E. et Thomas G. J. La protection de l'argent		RAMAN C. V. et Venkataraman K. S. Détermination des variations adiabatiques des indices de réfraction	l l
par dépôt électrolytique de glucine C. P. PRIКНОТКО A. L'absorption des mélanges solides O ₂ -N ₂ et O ₂ -Ar dans la région de 2 400-2 800 å C. P.	68	des liquides. RAMDAS L. A., SREENIVASIAH B. N. et RAMAN P. K.	
PRILAKOFF H. et HOLSTEIN T. Interactions dans les systèmes atomiques et nucléaires considérés comme		Variation du rayonnement nocturne du ciel avec la distance zénithale et avec le temps, durant la nuit Ramo S. Ondes de charge d'espace et ondes de champ	8
des systèmes à n corps	1	dans un faisceau électronique RAMONIRO F. Carburants et plomb tétraéthyle. C. P.	
entre les diffusions neutron- α et α -proton C. P.	40	RAMPINO L. et SVIRBELY W. J. Incrément critique des	
PRIOR L. S. Voir Parkinson W. C	130 14	réactions d'ions. IV. Influence de la constante délectrique et de la force ionique	
PROISL J. Voir STEL E C. P.	14	RAMSEY W. E. Voir Montgomery C. G	4
Proskarnine K. Voir Jerofejev B C. P.	91	RAMSEY W. E. Voir SWANN W. F	4
PRZIBRAM K. Sur les bandes d'absorption des ions bivalents des terres rares et du calcium dans la fluorine	70	RAMSEY N. F. Mesures de moments magnétiques de rotation sur H ₂ et D ₂	
et d'autres substances et leurs interactions	79	RAMSEY N. F. Voir KELLOG J. M. B., D. 110 et C. P. 39,	4:
PURCELL R. H. Voir BARROW R. F C. P.	93	RAMSEY N. F. Voir RABI I. I	3
Puri V. S. et Bhatia V. S. Action de colloïdes inorganiques sur le dépôt électrolytique du nickel C. P. Puschin N. A. et Dimitrijevitch G. M. Le système	121	RANDALL R. H., Rose F. C. et Zener C. Courants thermiques intercristallins, source de frottement interne.	6'
binaire phénylhydrazine-p-chlorophénol C. P.	104	RANDALL H. M. Voir Fuson N D. 102 et C. P.	70
PUTZEYS P. et DORY E. Sur le calcul de la correction d'absorption dans les mesures de la diffusion molé-		RANN W. H. Voir NAHMIAS M. E C. P. RANSLEY C. E. La diffusion de l'oxygène dans le cuivre. C. P.	50 120
laire de la lumière	114		10
		RAO A. B. Le spectre de l'argon IV	1,
Orangement A Cum les promotours dens les estions		d'étincelle du krypton, K ₂ IV	38
QUARTAROLI A. Sur les promoteurs dans les actions catalytiques des hydrates ferriques C. P.	97	Rao C. V. J. Voir Bhagavantam S	52
Quiquerez J. Voir Mondain-Monval P C. P.	115	RAO B. S. M. M. Voir IYENGAR N. V. R	51
		RAO B. S. M. et IYENGAR K. V. Sur une inégalité concernant les sommes dans les réseaux C. P.	82
RABI I. I. Voir KELLOG J. M. B. D. 110 et C. P. 39,	42	RAO K. N. Diffraction de la lumière par les ondes	
RABI I. I. Voir Kusch P C. P. 1,	38	ultrasonores. I	52
RABI I. I. Voir MILLMAN S C. P.	48	RAO R. S. et Aravamuthachari S. La susceptibilité magnétique du mercure et de quelques amalgames	
RABI I. I., ZACHARIAS J. R., RAMSEY N. F. et KELLOG J. M. B. Expériences de résonance magnétique sur les molécules H ₂ et D ₂	39	alcalins dilués	53
RABI I. I., MILLMAN S., KUSCH P. et ZACHARIAS J. R. La	00	Calcite et nitrate de sodium	103
méthode de résonance des jets moléculaires dans la		RAO T. V. S. Voir Joshi S C. P.	25
mesure des moments nucléaires (le moment magné-	111	RASETTI F. Voir AMALDI E C. P. 56,	57
tique de ³ Li ₆ , ³ Li, ⁹ F ₁₉)	111	RASMUSSEN N. H. Voir Andreasen A. H. M C. P.	36
ment mitogénétique au cours de la formation de précipités peu solubles C. P.	94	RATCLIFFE J. A. L'effet de l'introduction du terme de polarisation de Lorentz dans les calculs de l'iono-	4.4
RABINOVITCH J. Contribution à l'étude optique et		sphère	112
magnéto-optique des mélanges	100	RATHNAMMA H. Voir Prasad M	33
RACE H. H. et REYNOLDS S. I. Propriétés électriques de	0.4	RAWER K. Les ondes électriques dans un milieu composé	00
films multi-moléculaires	31	de couches parallèles. Note concernant le problème	
molyse de l'azoture de fer C. P.	105	de la réflexion partielle et le calcul de la hauteur apparente des couches de l'ionosphère	23
RACZ C. Voir AUDUBERT R. C. P. RAGNO M. Voir Rossi G. C. P.	8 130	RAYNOR G. V. et Hume-Rothery W. Méthode d'examen	
RAILING W. E. Chaleur spécifique de quelques halogénures d'éthylène	74	aux rayons X des métaux altérables en poudres. Etude du réseau du magnésium aux températures élevées. C. P.	194
RAINE H. C. et HINSHELWOOD C. N. Relation fonction-		READ J. Théorie des rayons cosmiques de Baade et	124
nelle entre les constantes de l'équation d'Arrhénium; formation des séries de sels d'ammonium quaternaire		Zwicky, et la teneur en hélium des béryls. REARDON H. J. Influence de la pression et du dévelop-	127
dans les mélanges benzène-nitrobenzène C. P. Raines B. G. Le coefficient d'accommodation de l'hélium-	89	ment sur l'image latente photographique solarisée. C. P.	108
nickel	92	Reboul J. A. Sur l'existence et les caractères de radia-	
RAJAGOPALAN V. S. Voir RAMAN C. V 58, RAJAN J. B. R., CAPRON P. C. et HEMPTINNE M. DE. Évaluation des limites supérieures d'énergie β au	59	tions ionisantes absorbables émises par les métaux ordinaires	28
moyen de simples données d'absorption C. P. RAMAIAH K. S. Étude sur les anneaux de Liesegang.	53	REPLICH O. et KLINGER H. Piles sans transport pour des déterminations de pH	121
G. P.	76	REEKIE I. Susceptibilité magnétique de quelques sels cuivriques	94

REES A. L. G. Voir BAYLISS N. S.	101	Roberts R. B. et Wang P. La transmission des neutrons	40
REESE H. M. Visibilité d'un fil fin	76	de vitesse moyenne C. P.	40
Reiffer A. Sur le fonctionnement des appareils vol- taïques	72	ROBERTS R. B., HAFSTAD L. R., MEYER R. C. et WANG P. L'émission neutronique différée qui accompagne	
REINBACH R. Voir VOGEL R C. P.	104	la scission de l'uranium et du thorium C. P.	44
REINHOLD H. et SCHMITT K. Sur une méthode de déter-		ROBERTS L. D. et MANGOLD G. B. Propriétés des solutions concentrées de carbonate de sodium C. P.	111
mination expérimentale de la vitesse de dissociation		ROBERTS G. E. Voir WILLIAMS E. J.	97
du soufre gazeux	84	Roberts I. et Urey H. C. Le mécanisme de l'hydrolyse	01
REINHOLD H., APPEL W. et FRISCH P. Contribution à l'étude de la formation de SH ₂ en phase homogène et par catalyse en présence de SAg ₂ C. P.	. 86	des esters, catalysée par les acides; l'estérification et l'échange d'oxygène pour les acides carboxyliques.	00
REITZ A. W. Voir Paulsen O C. P.	109	C. P.	99
REITZ A. W. et WAGNER J. Études sur l'effet Raman:		ROBERTS I. et UREY H. C. Cinétique de l'échange d'oxygène entre l'acide benzoïque et l'eau C. P.	100
corps azotés. XIV : amides, urée, chlorhydrate de		ROBERTS J. K. Voir Morrison J. L C. P.	91
guanidine	73	Robertson J. M. Voir Lange J. J. de C. P.	81
REUTENAUER G. Voir DUMANOIS P C. P. (Rev. Mod. Physics, 1939, 11, 122-363). Symposium sur les rayons cosmiques	15 129	ROBERTSON J. M. et UBBELOHDE A. R. Structure et propriétés thermiques associées aux liaisons hydrogène	81
REXER E. Essais de résistance sur éprouvettes de « verres organiques ». I	18	dans les cristaux. I. Effet isotopique	01
REYERSON L. H., JOHNSON O. et BEMMELS C. Séparation chimique des isotopes de l'hydrogène C. P.	5	dans les cristaux. II. Expansion thermique	82
REYNOLDS S. I. Voir RACE H. H	31	ROBERTSON P. W. Voir WALKER I. K C. P.	87
RIBAUD G. Les hautes températures	88	ROBERTSON P. W. Voir WHITE E. P C. P.	87
RIBNER H. S. Preuve expérimentale de la théorie de	00	Robinson H. R. Voir Mayo R. L.	113
Schremp sur la structure fine des rayons cosmiques	128	ROCHESTER G. D. Le spectre d'absorption du fluorure d'aluminium (AlF)	36
RICCI J. E. Voir DAVIS T. W	112 115	ROCQUET P. Inclusions de fondant dans les revêtements	90
RICCI J. E. Voir Swenson T C. P.	20	d'étain préparés à chaud	29 71
RICE O. K. La nature du processus de fusion de l'argon.	119	RODEBUSH W. H. Voir BUSWELL A. M C. P. 70, ROGERS H. E. Voir CUPP S. B C. P.	113
RICE F. O. et Polly O. L. La décomposition des hydro-	110	Rogers J. Voir Owen E. A C. P.	27
carbures induite par les radicaux libres Č. P.	84	Rogers F. T. jr. Note sur le pouvoir d'arrêt de l'hydro-	
RICE W. W. Voir CRAWFORD B. L. jr C. P.	103	gène	3
RICHARDS J. A. jr. Voir Mouzon J. C C. P.	57	ROGERS F. T. jr. Appareil pour obtenir un long trajet	m a
RICHARDS T. L. Voir COOK M C. P.	125	optique dans un espace restreint	76
RICHARDSON J. B. Recherche d'un état excité de 1ºC.	40	Rogers M. T. Voir Helmholz L C. P.	63
C. P. RICHARDSON R. J. Radiations des substances radio-	49	Rogers M. T. Voir Shipley J. W C. P.	120
actives 198Au, 152Eu, 106Ag, 64Cu et 18N C. P.	55	ROGINSKY S. La cinétique du grossissement du cristal. C. P.	75
RICHARDSON R. S. Variations d'intensité dans les per- turbations chromosphériques brillantes	85	ROGINSKY S. Sur la cinétique des réactions topo- chimiques	90
RICHARDSON R. S. L'intensité des taches solaires du		Rogojavlenskaja A. Voir Jerofejev B C. P.	91
centre au limbe en lumière de différentes couleurs	131	Rogowski F. Examen du spiropentane à l'aide d'inter- férences de rayons cathodiques C. P.	65
RICHARDSON R. S. et MINKOWSKI R. Le spectre des éruptions chromosphériques brillantes entre 3 300		ROGOZINSKI A. Voir GOLDSTEIN L D. 57 et C. P.	43
et 11 500 Å	45	ROJTER W., SUZA W. et POLUJAN E. Polarisation électrochimique des électrodes métalliques. I. Mécanisme de la polarisation des électrodes de fer C. P.	118
sur des composés organiques. XIX. Données modernes de combustion pour quelques composés non volatils		ROLLEFSON G. K. Voir STROUGHTON R. W C. P.	95
contenant du carbone, de l'hydrogène et de l'oxy- gène	102	ROLLIER M. A. Les progrès des connaissances sur la structure des alliages C. P.	123
RIDEAL E. K. Voir BIKERMAN J. J	50	Rollier M. A. et Arreghini E. La structure des sels de	
RIEHL N. Sur un nouvel effet présenté par le sulfure de zinc lumineux	33	cuivre de quelques complexes cyanurés. I. Structure des sels de cuivre des hexacyanures de cobalt et de	80
RIEKE F. F. Voir OLDENBERG O C. P.	94	chrome	63
Riezler W. Pouvoir d'arrêt du mica pour les rayons α de faible parcours C. P.	52	ROLLIN B. V. Étude de l'échange entre un métal et ses ions en solution en utilisant les indicateurs radioactifs	100
RIEZLER W. Ionisation et parcours de rayons α dans l'hexasluorure de soufre C. P.	53	Rona E., Scheichenberger H. et Stangl R. Nouvelles contributions à la question de la radioactivité artifi-	
RILEY H. L. Voir BLAYDEN H. E C. P.	75	cielle du thorium	42
RISSER J. R. Voir HENDERSON W. J. D. 75 et C. P.	58	RONAESS E. Voir STOCKLAND K	65
RISSER J. R. Voir KING L. D. P C. P.	46	Ronayette M. Voir Mathieu J. P C. P.	8
RISSER J. R. Voir LARK-HOROVITZ K C. P.	50	ROOKSBY H. P. Voir JENKINS H. G C. P.	78
RITTER G. Voir BENRATH A C. P.	105	Rose F. C. Voir Randall R. H	67
Roach W. A. Méthode de la flamme pour l'analyse spectrochimique	101	Rose M. E. Les moments de quadrupôle électrique et	93
Roach F. E. Observations photoélectriques de Φ Persei.	46	de dipôle magnétique de ⁶ Li et ¹⁴ N	93
ROBBERECHT J. Recherches piézométriques, V. Contribution à l'étude sous pression des liquides aniso-		Rosemann J. Remarques à propos du mémoire de A. Klughardt et M. Richter: « Détermination expérimentale d'une série de couleurs correspondant à	0.4
tropes C. P.	13 40	une sensation d'égale saturation»	34
ROBERTS R. B. VOIR SALANT E. O C. P.	**	Rosemann J. Voir Schaeffer C	01

Rosen B. Voir Moureu H C. P.	8	Sachs R. G. Les spins et les moments magnétiques	
ROSENBAUM E. J. et ASHFORD T. A. Spectre Raman du triméthyl-antimoine C. P.	72	nucléaires calculés à l'aide du modèle nucléaire composés d'hélions	37
ROSENBAUM E. J. Voir Freed S	99	SADRON C., BONOT A. et Mosimann H. Étude de la	
Rosenblum S. Voir Buehrer T. F.	65	biréfringence dynamique (effet Maxwell) de quelques	32
Rosenblum S. Voir Haïssinsky M C. P.	2	solutions glycérinées de protéines	3,
Rosenfeld L. Voir Möller C C. P.	38	SAHA M. N. et MATHUR K. B. Propagation et réflexion totale des ondes électromagnétiques dans l'ionosphère.	55
ROSENHEAD L. Voir CORKILL A. J.	70	SAINT-GERMAIN J. Les fusibles et les disjoncteurs ultra-	
Rosenheim. Recherches sur la catalyse hétérogène. II.		rapides à courant continu et à courant alternatif à	
Étude de la promotion dans l'hydrogénation du		basse tension	24
benzène	16	SAKATA S. Voir YUKAWA H C. P.	38
ROSEVEAR F. B. Voir MASON C. W C. P.	107	SAKHAROV I. I. Voir DIATCHENKO V. E	27
Rossi G. F. Adhérence aux supports des vernis tendeurs		SAKMANN B. W. Voir Mueller H	76
pour aviation, en fonction de leur degré de plasticité Rossi G. et Ragno M. Contribution à l'étude sur	19	SAKURADA I. et LEE S. Recherches diélectriques sur les solutions de molécules filiformes C. P. 88,	111
l'adsorption due à une substance insoluble qui se		SALANT E. O., ROBERTS R. B. et WANG P. Interaction	
forme au sein de la solution du corps à adsorber.		des neutrons rapides avec protons C. P.	40
C. P.	130	SALARENKO S. I. et BARANOV M. K. Influence des films	
ROTBLAT J. Émission de neutrons accompagnant la division des noyaux d'uranium C. P.	45	de substances tensio-actives sur la vitesse d'évapo- ration de solutions	129
ROTBLAT J. Application de la méthode de coïncidence		SALARUDDIN M. et Ananthasubrahmanyam C. K. La	
pour estimer la durée de vie et déterminer le schéma		forte éruption solaire dù 3 mars 1939	84
des niveaux du radium C	46	SALCEANU C. Nouvelle méthode pour la détermination	
Roth W. A. Les conditions de dissociation de l'acide	115	de la viscosité des liquides	113
fluorhydrique	115	SALCEANU C. et Mc Cormick H. La tension superficielle des solutions équimoléculaires C. P. 21,	112
compounds de caoutchouc aux vitesses élevées d'éti-		SALISBURY W. W. Voir LAWRENCE E. O C. P.	58
rage	91	SALLITT W. B. Les propriétés d'usinage des alliages de	
ROUSSET A. Voir CABANNES J	103	cuivre	28
ROUSSINOV L. I. et YOUSEPHOVICH A. A. Émission de		SALOMON A. Voir PINKUS A C. P.	22
rayons X par les isomères du radiobrome C. P.	57	SANDLER L. Voir FARKAS L C. P. 87,	106
ROWAN J. Voir RUYSSEN R C. P.	34	SANDSTRÖM A. E. Variations de la résistance interne	
Rowley H. H. et Olson F. V. Étude physique des		des cellules au sélénium, causées par l'exposition à la lumière	74
solvates non aqueux. III. Tension de vapeur de solu- tions de bromure de zinc dans l'éther diéthylique.		Sanford R. F. Données spectroscopiques pour β Capri-	, ,
		Similar 1. Domices opecaroscopiques pour p cupir	0.5
С. Р.	21	corni	85
Roy B. Spectres Raman de composés coordinés	21 61	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais	85
		SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à	
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds	95
Roy B. Spectres Raman de composés coordinés Roy M. Voir Boutaric A	61 13	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds	95
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds	
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds	95
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal. C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les chlorures métalliques. X. La constante d'équilibre de la réaction 20H2 + 2Cl2 = 4ClH + O2. C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les sulfures métalliques. II. Équilibre de réduction du sulfure de fer par hydrogène. C. P.	95 37 15
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Ersteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110	Sanford R. L. et Bennett E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Ersteds. Sanner V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. Sano I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés. ROY M. Voir BOUTARIC A. C. P. ROZENTAL S. VOIR MÖLLER C. C. P. RUDNICK P. VOIR INGERSOLL L. R. C. P. RUEHRWEIN R. A. et GIAUQUE W. F. Entropie du cyanogène. Capacité calorifique et tension de vapeur du liquide et du solide. Chaleurs de fusion et vaporisation. C. P. RUMPF E., FOGY W. et FRÖHLICH W. Sur la détermination de la teneur en radon et en thoron de volumes d'air clos. C. P. RUSHBROOKE G. S. VOIR COULSON C. A. RUSKA E. VOIR BORRIES B. V. RUSSEL A. S. VOIR SIMONS J. H. C. P. RUSSELL H. jr. VOIR STEVENSON D. P. C. P.	61 13 38 67 103 59 92 27	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal. C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les chlorures métalliques. X. La constante d'équilibre de la réaction 20H ₂ + 2Cl ₂ = 4ClH + O ₂ . C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les sulfures métalliques. II. Équilibre de réduction du sulfure de fer par hydrogène. C. P. SARGENT B. W. Les périodes de l'actinium B, de l'actinium C'' et de l'uranium X ₁ . C. P. SARGENT B. W. Les rayons β et γ de l'actinium et de l'actinium C''. C. P.	95 37 15 18
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés. ROY M. Voir BOUTARIC A. C. P. ROZENTAL S. VOIR MÖLLER C. C. P. RUDNICK P. VOIR INGERSOLL L. R. C. P. RUEHRWEIN R. A. et GIAUQUE W. F. Entropie du cyanogène. Capacité calorifique et tension de vapeur du liquide et du solide. Chaleurs de fusion et vaporisation. C. P. RUMPF E., FOGY W. et FRÖHLICH W. Sur la détermination de la teneur en radon et en thoron de volumes d'air clos. C. P. RUSHBROOKE G. S. VOIR COULSON C. A. RUSKA E. VOIR BORRIES B. V. RUSSEL A. S. VOIR SIMONS J. H. C. P. RUSSELL H. jr. VOIR STEVENSON D. P. C. P. RUYSSEN R. Potentiels d'écoulement dans le sulfate de baryum et antagonisme ionique. C. P.	61 13 38 67 103 59 92 27 110	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les chlorures métalliques. X. La constante d'équilibre de la réaction 20H ₂ + 2Cl ₂ = 4ClH + O ₂ C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les sulfures métalliques. II. Équilibre de réduction du sulfure de fer par hydrogène C. P. SARGENT B. W. Les périodes de l'actinium B, de l'actinium C" et de l'uranium X ₁ C. P. SARGENT B. W. Les rayons β et γ de l'actinium et de l'actinium C" C. P. SATA N. et NARUSE N. Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. V. Influence de la thixotropie. C. P. SATA N. et OKUYAMA H. Étude colloïdochimique des	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52 54
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52 54 36
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52 54
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52 54 36
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	Sanford R. L. et Bennett E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. Sanner V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. Sano I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	955 37 15 18 101 52 54 36 22
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34	Sanford R. L. et Bennett E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. Sanner V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. Sano I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal. C. P. Sano K. Étude thermodynamique sur les chlorures métalliques. X. La constante d'équilibre de la réaction 20H ₂ + 2Cl ₂ = 4ClH + O ₂ . C. P. Sano K. Étude thermodynamique sur les sulfures métalliques. II. Équilibre de réduction du sulfure de fer par hydrogène. C. P. Sargent B. W. Les périodes de l'actinium B, de l'actinium C" et de l'uranium X ₁ . C. P. Sargent B. W. Les rayons β et γ de l'actinium et de l'actinium C". C. P. Sata N. et Naruse N. Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. V. Influence de la thixotropie. C. P. Sata N. et Okuyama H. Étude colloïdochimique des systèmes des trois liquides composants. III. Formation d'émulsion dans le système des deux liquides qui sont de même densité. C. P. Satoh S. et Sogabe T. Les chaleurs spécifiques de quelques acides aliphatiques et de leurs sels d'ammonium et la chaleur atomique de l'azote. C. P. Sattler H. Un procédé pour la détermination du sens de petites différences de phase. Sauer F. C. Méthode pour faire des dessins stéréoscopiques.	955 37 18 18 101 52 54 36 22 23 34
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34 23 128 12	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal. C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les chlorures métalliques. X. La constante d'équilibre de la réaction 20H ₂ + 2Cl ₂ = 4ClH + O ₂ . C. P. SANO K. Étude thermodynamique sur les sulfures métalliques. II. Équilibre de réduction du sulfure de fer par hydrogène. C. P. SARGENT B. W. Les périodes de l'actinium B, de l'actinium C" et de l'uranium X ₁ . C. P. SARGENT B. W. Les rayons β et γ de l'actinium et de l'actinium C". C. P. SATA N. et Naruse N. Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. V. Influence de la thixotropie. C. P. SATA N. et OKUYAMA H. Étude colloïdochimique des systèmes des trois liquides composants. III. Formation d'émulsion dans le système des deux liquides qui sont de même densité. C. P. SATOH S. et SOGABE T. Les chaleurs spécifiques de quelques acides aliphatiques et de leurs sels d'ammonium et la chaleur atomique de l'azote. C. P. SATULER H. Un procédé pour la détermination du sens de petites différences de phase. SAUER F. C. Méthode pour faire des dessins stéréoscopiques.	955 37 15 18 101 52 54 36 22 73 23 34 13
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34 23 128 12	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	955 37 18 18 101 52 54 36 22 23 34
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34 23 128 12	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	95 37 15 18 101 52 54 36 22 73 34 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15 15
ROY B. Spectres Raman de composés coordinés ROY M. Voir BOUTARIC A	61 13 38 67 103 59 92 27 110 63 11 34 23 128 12	SANFORD R. L. et BENNETT E. G. Appareil pour essais magnétiques aux forces magnétisantes jusqu'à 5 000 Œrsteds. SANNER V. H. Sur les spectres K du titane et de l'oxyde de titane. SANO I. La décomposition catalytique de l'acide oxalique par le platine-carbonyle colloïdal	955 37 15 18 101 52 54 36 22 73 23 34 13

SAUTER C. G. Voir Davis T. W C. P.	112	SCHOMAKER V. Voir Lu Valle J. E C. P.	64
Sauvenier H. Les spectres M et N du palladium et de l'argent. Le spectre N et O de l'or dans le domaine de 90 à 200 Å	81	Schomaker V. et Pauling L. Étude, au moyen de la diffraction des électrons, de la structure du benzène, de la pyridine, de la pyrazine, du butadiène-1.3, du	
SAVTHENKO F. A. Détermination expérimentale des caractéristiques optiques d'une lentille électronique.	27	cyclopentadiène, du furan, du pyrrole et du thio- phène	7
SAXTON J. A. Voir Mc Petrie J. S.	5	SCHOMAKER V. Voir Stevenson D. P C. P.	64
SCARPA O. Potentiels électrochimiques et effet Volta	71	Schönberg M. Règles de sélection par rayons β et la	
SCARPA O. Sur la nécessité d'admettre une affinité chi-	, ,	théorie du méson	53
mique entre le solvant et le corps dissous C. P. SCARPA O. Effet Volta et système périodique des élé-	109	SCHOTTKY W. Contribution à la théorie des redresseurs à couche d'arrêt et des détecteurs	96
ments	121	Schouten J. F. Le résidu, nouvel élément constitutif dans l'analyse subjective du son	108
des fumerolles de l'île d'Ischia	125	SCHOUPP W. E. Voir KRUGER P. G C. P.	37
SCARRE O. C. Voir Brodsky A. E C. P. SCATCHARD G., Wood S. E. et Mochel J. M. Équilibre vapeur-liquide. IV. Mélanges tétrachlorure de car-	60	Schoupp W. E., Kruger P. G., Stalmann F. W. et Gamertsfelder G. R. La diffusion de neutrons par des noyaux d'hélium	40
bone-cyclohexane	. 104	Schouwenaars M. Voir Schwarz G C. P.	20
SCHAEFER C. Note sur la théorie de la pression de radiation du son	20	Schrödinger E. Nature du déplacement vers le rouge des radiations nébulaires	16
Schaefer K. Les vibrations normales et la configuration		SCHULZ P. Voir KERN J.	34
de l'hydrazine. I. Calcul par la théorie des groupes. C. P. S CHAEFFER C. et ROSEMANN J. Action du verre néophan	64	Schulz G. V. Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. V. L'influence des différents modes de réaction sur la molymolécularité	90
sur la visibilité des franges d'interférence en lumière blanche	31	SCHULZ G. V. et DINGLINGER A. Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. VI. La répartition des	
SCHAEFFER W. et HARTECK P. Les spectres des électrons et des positons de l'arsenic radioactif C. P.	54	poids moléculaires dans les polystyrolènes C. P.	90
Schallamach A. Recherches par rayons X sur le changement de structure du méthane au point λ . C. P.	74	Schulz G. V., Dinglinger A. et Husemann E. Sur la cinétique des polymérisations en chaîne. VII. Polymérisation thermique du styrolène dans différents	
SCHALLAMACH A. Conductivité thermique du caoutchouc	7-1	solvants	90
à basse température	121	SCHULZE W. Voir Fredenhagen K C. P. SCHUTZ P. W. Systèmes liquides binaires. I. Équilibre	109
les ions	29	vapeur-liquide dans le système tétrachlorure de	114
SCHATTENSTEIN A. I. Voir Markova G. S C. P. SCHAUB W. R. Voir Breckenridge F. C	96 61	carbone-acétate d'éthyle	114
SCHEIBE A. et ADELSBERGER U. Remarque à propos de la publication de L. Röhde: « Nouveaux quartz de com-	O1	nation radioactive du protactinium dans des matériaux siliceux venant de la terre et de météores. C. P.	59
mande et nouveaux quartz pour filtres	22 74	Schwarz G. et Schouwenaars M. Contribution à l'analyse de développateurs photographiques C. P.	20
SCHEICHENBERGER H. Voir RONA E C. P.	42	Schwarz K. et Stockert R. Le déplacement électroly- lytique de l'or dans des alliages solides plomb-or.	
Schein M., Jesse W. P. et Wollan E. O. Intensité et production des mésotons en fonction de l'altitude	129	C. P. Scony M. Relation entre la viscosité du verre et la	26
Schelkunoff S. A. Une formule générale de radiation.	54	température	19
SCHENK R. et Forst P. Etude de quelques équilibres chimiques relatifs aux sulfures minéraux C. P.	104	SCOTT A. H. et Curtis H. L. La correction des bouts dans la mesure des constantes diélectriques	3
SCHENK R., MEYER K. et MAYER K. Étude des carbures métalliques par carburation des métaux au moyen du	101	Scott G. W. jr. Source donnant un faisceau focalisée d'ions d'hydrogène et d'hélium	28
méthane. III	104	Scott G. W. et Haskins C. P. Une source homogène de	
SCHIFF L. I., SNYDER H. et WEINBERG J. Sur l'existence	73	protons pour utilisation en recherches biologiques. C. P. SCOTT G. W. jr. Voir SMITH L. P	58 28
des états stationnaires du champ de méson Schikorr G. Les propriétés cathodiques du couple	105	SCOTT BLAIR G. W. et COPPEN F. M. V. Seuil différentiel	
zinc-fer dans les robinets à eau chaude C. P. Schillke W. Voir Engelhard H C. P.	29 36	pour le module de compression	2
SCHMAUSS A. Sur l'interprétation des variations du climat	39	coulement de crème à travers des tubes de verre étroits	68
SCHMEISER K. La radiation gerbigène des gerbes dures.	128	SEABORG G. T. Voir KENNEDY J. W C. P.	55
SCHMIDT F. Voir Weitz E C. P. 70,	130	SEABORG G. T. Voir Livingood J. J C. P.	51
Schmieder K. Pouvoir d'arrêt et pouvoir d'ionisation par les rayons α dans les gaz C. P.	53	Seaborg G. T. et Segré E. Isomérisme nucléaire de l'élément 43	51
SCHMITT K. Voir REINHOLD H C. P. SCHNEIDER E. G. Estimation de l'absorption de l'air	84	SEABORG G. T., LIVINGOOD J. J. et KENNEDY J. W. Tellure radioactif; nouvelles préparation et séparation des isomères	51
dans l'extrême ultraviolet	116	SEATON S. L. et BERKNER L. V. Variation non saison- nière de la région F	15
les liquides et son action sur la vitesse de dissolution des métaux dans les liquides avec dégagement d'hydro-		SEATON S. L. Voir BOOKER H. G	130
gène et sur l'entraînement dans les chaudières. C. P.	92	SEDASCHEVO E. G. Voir ADADUROV J. E C. P.	93
SCHOCKLEY W. Voir Steigman J C. P.	126	SEDERHOLM P. Voir BENEDICKS C	98
Schofield F. H. Voir Barber C. R	122	SEELIGER R. Voir Funk W	31
SCHOLTE J. G. Sur les vibrations d'une sphère élastique	0.5	SEELY S. Voir ZINN W. H C. P.	41
à noyau central	92 104	SEELY S., ZINN W. H. et COHEN V. W. La diffusion de neutrons D-D	40
	1 1/2	ALVERT OTHER LANGUAGE CONTRACTOR OF THE CONTRACT	70

SEGRÉ E. Échec de la recherche d'éléments transura- niens	44	Sidney Semmens E. Hydrolyse de films d'amidon par une radiation infrarouge polarisée C. P.	107
Segré E. Voir Seaborg G. T C. P.	51	SIEGERT A. J. F. Sur la déduction de la formule de	0.0
SEIFERT R. L. E. et Phipps T. Z. Preuves d'une déviation périodique autour de la droite de Schottky. I	25	dispersion nucléaire SILBERSTEIN L. Influence de l'absorption graduelle de la	90 20
SEITZ F. Défauts réticulaires dans les cristaux des halogénures d'argent C. P.	77	lumière dans l'exposition photographique C. P. SILBERSTEIN L. Traitement théorique de l'hypothèse des la divine de l'hypothèse de l'hypot	49
SEKA R. Voir Kohlrausch K. W. F C. P.	73	deux quanta appliqué à l'écart à la loi de réciprocité SILBERSTEIN L. Sur une équation hystéro-différentielle	
SELIGMAN C. Voir PERUTZ M. F C. P.	78	surgissant d'un problème de probabilité	89
SELTZ H. Voir Mc DONALD H. J C. P.	102	SILBERSTEIN A. Voir CALVET J C. P.	28
SELTZ H. et WITT J. DE. Étude thermodynamique du système antimoine-plomb	101	SILCOKS C. G. et Travers M. W. Sur quelques méthodes pour la détermination de la vitesse des réactions chimiques en phase gazeuse	84
Seltz H., Witt B. J. de et Mc Donald H. J. Capacité calorifique de l'oxyde de nickel entre 68 et 298° K et propriétés thermodynamiques de l'oxyde C. P.	102	SILLEN L. G. Recherches aux rayons X sur Cl ₂ LiBi ₃ O ₄ et sur des composés analogues	80
SELWOOD P. W. Mesures magnétiques sur l'hexaphényldigermane	67	SILLEN L. G. Voir EHRENSVÄRD G C. P. SILVA G. Calcul mécanique des conducteurs de lignes	24
SEN B. N. Sur le mouvement de descente d'un anneau		électriques aériennes	97
d'un précipité à travers les particules d'un précipité	me.	SIMCHEN E. A. Voir BOBTELSKY M. M C. P.	17
d'espèce différente	76	SIMON S. L. Voir HARKINS W. D C. P.	58
Senff H. et Klemm W. Recherches magnéto-chimiques. Complexes de métaux lourds de la phtalocyanine.		SIMONS A. VOIR VINCENT R. S	49
C. P.	67	SIMONS J. H. et HAM R. L. La diffusion de gaz à travers les métaux au point de vue chimique C. P.	126
SEN GUPTA N. C. Sur les propriétés physico-chimiques des bentonites des Indes. I	33	Simons J. H. et Russel A. S. La loi de Raoult et	
SEN GUPTA N. C. Sur la méthode de la charge mobile		l'équation de Clapeyron pour les substances dont les vapeurs sont polymérisées	110
pour la détermination de la cataphorèse des colloïdes.	95	Simons L. La section efficace de diffusion neutron-	
C. P. SEN GUPTA A. K. Spectre de bandes du monoxyde	35	proton	42
d'antimoine.	102	SINCLAIR D. B. Les méthodes de résonance-parallèle pour les mesures précises d'impédances élevées aux	
SERVANT R. Recherches polarimétriques dans l'ultra- violet de Schumann	59	radio-fréquences et leur comparaison avec les méthodes ordinaires de résonance-série	6
SERVANT R. et Tsaï B. Appareil à lecture directe pour la mesure des champs magnétiques	95	SINGH B. et SINGH S. Études potentiométriques des	
Servigne M. Nouvelles remarques sur les émissions infrarouges de luminescence des éléments rares. C. P.		réactions d'oxydoréduction. IV. Oxydation au moyen du chlorate de potassium	120
SHANKLAND R. S. et TINDAL C. H. L'efficacité de comp-	9	SINGH L. Voir MUKERJI S. K C. P.	72
teurs Geiger-Müller	75	SINGH B. K. Arrangement spatial des atomes. I. Configuration de l'azote à l'état trivalent C. P.	61
solutions aqueuses d'acide sulfurique C. P.	110	SIRAJUDDIN K. Voir KHASTGIR S. R	71
SHARE S. S. Voir Hoisington L. E	90	Sisson W. A. et Sauer W. R. Étude par la diffraction des rayons X du gonflement de fibres cellulosiques par	
SHEARER W. N. Voir FRIEDMANN L C. P.	34	plusieurs hydroxydes quaternaires d'ammonium.	4.0
SHEPPARD S. E., VANSELOW W. et HOPP G. P. Cellules photovoltaïques à électrodes Ag-BrAg. III. Sensibilisation optique par les colorants	109	C. P. SITTKUS A. Distribution de l'amplitude des chocs d'ionisation des rayons cosmiques sous 10 cm de fer	13 128
SHIPLEY J. W. et ROGERS M. T. L'électrolyse de quelques composés organiques avec un courant alter-	103	SIVARAMAKRISHNAN M. V. Un type spécial d'arc à mercure à vide pour laboratoires (appareil à distiller le	120
natif	120	mercure)	98
Shishcov N. A. Blocs de verres silicieux à structure mosaïque	83	SKAGGS L. S. Une détermination précise de l'énergie libérée dans la production du devireium par le gluci-	50
SHIVE J. N. Théorie et pratique de la modulation des	0	nium sous bombardement protonique C. P. Skaggs L. S. Voir Allison S. K C. P.	48
compteurs Geiger	8	SKARSTROM C. Voir BEAMS J. W C. P.	60
SHLECHTWEG A. Une remarque de principe concernant le problème de l'influence de tensions mécaniques sur des propriétés ferromagnétiques	22	SKARSTROM C., CARR H. E. et BEAMS J. W. La concentration des isotopes du chlore par centrifugation.	
SHOCKLEY W. Sur les états de surface associés avec un		C. P.	59
potentiel périodique	2	SKARULIS J. A. Voir HORAN H. A	105
SHOCKLEY W. Voir STEIGMAN J	2	Sklar A. L. L'absorption de benzènes substitués dans	
teurs	110	l'ultraviolet	68 14
SHOUP W. E. Voir Krüger P. G C. P.	56	SKRABAL A. Sur la cinétique des hypohalogénites. C. P. SKRABAL A. Le changement de loi des temps de la	12
SHUTT W. J. Voir CARR W C. P. SIBAIYA L. Sur l'excitation des figures de Chladmi	116 2	formation du chlorate dans les lessives de blanchiment au chlore	8'
SIBAIYA L. Sur le self-renversement des raies spectrales.	62	SKRABAL A. Sur la cinétique des lessives de blanchiment.	
SIBAIYA L. Structure des raies de l'iridium	78	C. P.	87
SIBAIYA L. et SULBARAYA T. S. Effet Zeeman de la structure hyperfine dans des champs moyens	63	SKRABAL A., ZAHORKA A. et WEIMANN K. Sur la vitesse d'hydrolyse des esters de l'acide nitreux C. P.	88
SIBAIYA L. et VENKATARAMIAH H. S. Effet Raman de	MO	SLACK F. G. Voir BOOTH E. D C. P.	44
solutions de nitrate de samarium C. P. SIDAY R. E. Radiobrome C. P.	72 47	SLACK F. G. Voir INGERSOLL L. R C. P.	67
SIDHWA J. B. VOIR MARWANI C. S C. P.	47 7	Slawsky Z. I. et Dennison D. M. Distorsion centrifuge des molécules axiales	7

SLAWSKY Z. I. et DENNISON D. M. Les fonctions potentielles des halogénures de méthyle	118	Solomon J. Le spectre β du radium E	105
SLAWSKY M. M. et CRANE H. R. L'absorption des élec-		Soonawala M. F. La pression interne dans les liquides. Sossinski S., Andrade E. N. da C. et Dodd C. Effet	83
trons de grande énergie. IV	97	d'un champ électrique sur la viscosité des liquides	2
SLOANE R. W. Voir CRANK J	56 58	Soubarew-Chatelain Z. Sur les complexes ammonio-	
SLYGIN A. et Ershler B. L'électrode de platine. VII.	36	mannito-dimolybdiques. Détermination de la cons- titution de l'ion complexe par titrage conductimé-	
VIII. Effet de l'empoisonnement sur la capacité.		trique	6
C. P.	118	SPALENKA M. Recherches polarographiques avec élec-	
SMITH E. A. Composition et fabrication de quelques pièces de monnaies d'argent romaines du 111° siècle		trode à goutte de mercure. IX. Titrages avec précipitations et avec des réactions redox C. P.	24
après JC C. P.	123	Sparks F. W. Voir Henderson G. H	125
SMITH E. A. Voir CONN J. B	19	Spence J. Anisotropie optique et structure de matériaux	76
SMITH H. A. Cinétique de l'estérification catalysée d'acides aliphatiques substitués par des radicaux		cellulosiques en feuilles	119
methyle et phényle dans le méthanol C. P.	14	Spencer R. G. Étude aux rayons X des modifications	
SMITH H. A. et Levenson H. S. Cinétique de la saponifi- cation des esters éthyliques d'acides aliphatiques		qui prennent naissance dans le fer pendant le pro-	2
normaux	14	cessus de la fatigue	_
SMITH H. A. et Mc REYNOLDS J. P. Preuve de la struc- ture cyclique de certains composés organiques de la		drogène. I. Rencontres isolées	11
série aliphatique C. P.	7	Sponer H. Spectre d'absorption du benzène lourd	68
SMITH E. C. Voir MAGEE J. L C. P.	107	entre 2 730 et 2 250 Å	71
SMITH A. E. et BEECK O. Préparation et structure de pellicules métalliques orientées C. P.	0.9	Spurlin H. M. Arrangement des substituants dans les	
SMITH H. G. Voir FINDLAY J. C	83 20	dérivés de la cellulose	7
SMITH G. H. Voir Johns H. E	68	SQUIRE C. F. Antiferromagnétisme dans quelques composés de manganèse	54
SMITH W. H. Voir CLARK G. L C. P.	83	SQUIRE C. F. Conductibil'té électrique de quelques	E4
SMITH C. L. Voir Burcham W. E C. P.	47	composés manganeux en fonction de la température.	71 86
SMITH C. L. et MURRELL E. B. M. La désintégration des isotopes du bore séparés sous bombardement proto-		SREENIVASIAH B. N. Voir RAMDAS L. A	00
nique et d'utonique	48	binaires non idéaux	114
SMITH M. L. Voir COWDREY G. W C. P.	35	SRINIVASAN M. K. et PRASAD B. Viscosité et densité des solutions aqueuses d'acide sulfurique à 35° C. C. P.	113
SMITH N. M. jr. Les énergies dégagées dans les réactions $^7\text{Li}(p,\alpha)$ ^4He et $^6\text{Li}(d,\alpha)$ ^4He et les masses des		SRINIVASAN P. S. Irradiation ultraviolette du caout-	***
atomes légers C. P.	49	chouc	100
SMITH N. M. jr. Voir Allison S. K	48 83	SRIVASTAVA F. N. Effusion et transpiration thermique dans la statistique quantique	66
SMITH N. Voir GILLILAND T. R. SMITH R. N. Voir LARK-HOROVITZ K	50	STACKELBERG M. Les bases scientifiques fondamentales	
SMITH R. N., LEIGHTON P. A. et LEIGHTON W. G. Rende-		de la polarographie	24
ment quantique de l'hydrolyse de l'acide monochlo- racétique	107	STACKELBERG M. La signification thermodynamique du potentiel de réduction polarographique C. P.	119
SMITH D. O. Voir MILLIKAN R. A	42	STAHEL E. et GUILLISSEN J. Sur le rayonnement γ de freinage interne du RaE	56
de faisceaux d'ions intenses	28	STALLMANN F. W. Voir Goldhaber M C. P.	48
SMITH R. P. Voir Burlew J. S	110	STALLMANN F. W. Voir Krüger P. G C. P. 37,	56
SMITH A. W. et EWING L. M. Vitesses d'ultrasons et compressibilités adiabatiques des mélanges d'acide		STALLMANN F. W. Voir Schoupp W. E C. P. STANGL R. Voir RONA E C. P.	40
acétique et d'eau	108	STAUB H. et Stephens W. E. Neutrons de rupture	
SMITH G. W. Adsorption d'ions ammoniacaux complexes sur un gel de silice	32	de ⁵ He	2
SMITH S. W. et WATSON J. H. Contribution à l'étude	~ _	STAVELEY L. A. K. et HINSHELWOOD C. N. Application de la méthode à l'oxyde nitrique pour déceler les	
de la ségrégation dans les alliages cuivre-argent. C. P.	28	réactions à chaînes dans la décomposition des hydro- carbures. C. P.	84
SMYTH C. P. Voir BAKER W. O C. P. 6, 13,	66	STEACIE E. W. R. et PARLEE N. A. D. La réaction des	04
SMYTH C. P. Voir Lewis G. L C. P.	65	atomes H avec le propane et mécanisme de la décom-	0.5
SMYTH C. P., GROSSMANN A. J. et GINSBURG S. R. Mo-		position des paraffines	85 81
ments dipolaires et structures de composés chlorés du germanium, du chrome, du sélénium et du tellure.		Stefano A. de. Biréfringence électrique	99
C. P.	66	STEGEMAN G. Voir CLARKE T. H C. P.	18
SNELL A. H. Voir HARKINS W. D C. P.	58 105	STEHBERGER K. H. Une balance différentielle, sans	10
Snyder H. Voir Schiff L. I	100	frottements, de sensibilité élevée	19 45
les champs scalaires et vectoriels	106	STEIGMAN J., SHOCKLEY W. et NIX F. C. L'autodiffusion	
Sobue H. Sur la période le long des fibres de la cellulose sodée. I	82	du cuivre	2
Sobue H., Kiessig H. et Hess K. Influence de la tempé-		l'auto-diffusion du cuivre C. P.	126
rature sur le système cellulose-soude-eau C. P. Sogabe T. Voir Satoh S C. P. C. P.	82 73	STEL E. et Proisl J. Cinétique de l'acide hyponitreux.	1.4
SOLAUKI D. N. Voir Joshi S. S C. P.	25	STEPHENS W. E. Voir STAUB H C. P.	14
SOLOMON J. Note sur la masse du neutrino. II C. P.	39	STEPHENSON C. C. et Hooley J. G. Capacité thermique	
Solomon J. Protons, neutrons, neutrinos	48	de PO ₄ KH ₂ au point de Curie	38

STEPHENSON C. C. et Mc Mahon H. O. Fonction rotationnelle partitive de la molécule d'eau	116	Sucksmith W. La mesure des intensités d'aimantation à saturation à différentes températures	4
STEVELS J. M. Nouveaux points de vue sur la cohésion des composés simples. III	74	SÜE P. Équilibre thermique entre le pentoxyde de niobium et le carbone	101
STEVENSON R. F. Une méthode de calcul améliorée des		SUGDEN S. Voir LEROUX L. J C. P.	99
énergies de configuration à deux électrons par des		SUGDEN S. Voir Lu C. S C. P.	47
fonctions de Hartree. Application aux termes 2p ²	66	SUGDEN S. Voir NETTLETON H. R	95
du O III	87	Suits C. G. et Poritsky H. Application des données	
STEVENSON D. P. Voir BEACH J. Y C. P.	64	de transmission de la chaleur aux caractéristiques de	0
	0/1	l'arc	8
STEVENSON D. P. et RUSSELL H. jr. Structures moléculaires du fluorure de sulfuryle et du fluorure de thio-		SULBARAYA T. S. Voit SIBAIYA L	63
phosphoryle	63	Sullivan J. D. Contrôle physicochimique des propriétés des argiles	32
Stevenson D. P. et Schomaker V. Étude au moyen de		SUPPE F. Polarisation de la fluorescence des molécules	
la diffraction électronique des structures moléculaires des dibromures-2.3 méso et racémiques C. P.	64	sous forme de vapeur et en solution	33
STEVENSON D. P., BURNHAM H. D. et SCHOMAKER V.	0-1	Suppe F. Extinction et dépolarisation de la fluorescence	
Structure moléculaire de l'éthanal C. P.	64	du mercure par de l'hydrogène ou du deutérium	61
STEVENSON D. P., LU VALLE J. E. et SCHOMAKER V.		SURDIN M. Contribution à l'étude des fluctuations de potentiel aux bornes d'un conducteur de faible volume	
Structure de l'aldéhyde formique d'après les dia-	CA	parcouru par un courant (effet Bernamont)	71
grammes de diffraction électronique C. P.	64	SUTHERLAND G. B. B. M. Voir CONN G. K. T	116
STEWART W. G. Voir THOMAS A. W C. P. STEWART D. W. Isomères nucléaires du strontium	132	SUTHERLAND G. B. B. M. et TUTTE W. T. Absorption	
radioactif	49	de films polymoléculaires dans l'infrarouge	10
STEWART D. W. Radioactivité induite dans le strontium		SUTTON L. E. Voir COOP I. E C. P.	65
et l'yttrium. Isomérisme nucléaire du strontium.		SUTTON L. E. Voir LISTER M. W	64
C. P.	49	SUZA W. Voir ROJTER W	118
STEWART D. W. Voir FAJANS K	50	SVIRBELY W. J. Influence directrice du moment électrique sur la substitution dans le noyau benzé-	
STIEGMAN C. A. Voir BAILAR J. C C. P.	68	nique	66
STIMSON H. F. VOIR OSBORNE N. S.	120	SVIRBELY W. J. et LANDER J. Incrément critique des	
STOCKBURN A. La solubilité du plomb dans l'étain. C. P.	125	réactions d'ions. V. Influence de la constante diélec-	90
STOCKERT R. Voir Schwarz K C. P.	26	trique et de la force ionique	89 89
STOCKLAND K., RONAESS E. et TRONSTAD L. La dila-	240	SVIRBELY W. J. Voir RAMPINO L	09
tation de l'eau lourde	65	par les rayons pénétrants	41
STONE W. E. Un appareil pour la reproduction, régu-		SWANSON D. C. Voir BACHER R. F C. P.	39
lation et contrôle d'une température variable STONE K. L. et POOL M. L. Photographie de la rétine	38	SWARTOUT J. A. et DOLE M. Le rapport protium-deuté-	F
sans élargissement artificiel de la pupille	78	rium et le poids atomique de l'hydrogène C. P.	5
STONER E. C. Les fonctions thermodynamiques d'un gaz		Swenson T. et Ricci J. E. Les systèmes ternaires BrO ₃ K—ClO ₃ K—OH ₂ à 25° et BrO ₃ Na—ClO ₃ Na—OH ₂	
de Fermi-Dirac	37	à 25° et 50°	20
STOOREY S. D. Voir BINGHAM E. C C. P.	12	SWIFT E. H. Voir Axebrod J	101
STORKS K. H. Voir GERMER L. H C. P.	13	SYKES C. Voir Jones F. W C. P.	27
Störmer C. Travaux sur les aurores dans la Norvège du Sud pendant l'année 1938	14	SYKES C. Voir LEECH P C. P.	124
Störmer C. Hauteur des nuages nacrés observés en	7-1	SYRKIN J. K. Voir WOLKENSTEIN M. W C. P.	73
Norvège du Sud durant 1926-1934	126	SZEPESI Z. Voir BAY Z C. P.	3
STORMS L. B. Voir HARTMAN R. J C. P.	15	SZILARD L. Voir Anderson H. L	44
STRAKER T. W. Voir WHITE F. W. G	44	SZILARD L. et ZINN W. H. Émission instantanée de neutrons rapides dans l'interaction de neutrons lents	
STRANATHAN J. D. Voir Good W. M	53	avec l'uranium	39
STRATEN F. W. van et Ehret W. F. La réaction du		SZILARD L. Voir ZINN W. H C. P.	45
zinc avec le sulfate de cuivre en solution aqueuse. C. P.	26	•	
STRATTON F. J. M. Éclipse solaire totale du 1er oc-			
tobre 1940	131	TAKADA T. Voir KANAMARU K C. P. 27,	122
STRECK E. Sur la destruction du sulfure de zinc par		TAKEUCHI M. Voir NISHINA Y C. P.	38
les rayons a	3	TAMAMUSHI B. et AKIYAMA H. Notes sur la chimiluminescence du nitrate de diméthyle-diacridylium. C. P.	05
STRONG J. Un nouveau pyromètre à rayonnement	77	nescence du nitrate de diméthyle-diacridylium. C. P. Tamblyn J. W. et Forbes G. S. Photochimie du diiodo-	95
STROTHERS J. E. Voir CURRAN S. C D. 75 et C. P. STROTHERS J. E. Voir DEE P. I C. P.	56 56	acétylène et du tétraiodoéthylène C. P.	106
STROUD E. G. Voir Vernon W. H. J	29	TAMURA T. Voir Ishida Y	64
STROUGHTON R. W. et Rollefson G. K. Influence de	43	TAPE G. Spectres β associés avec l'iode C. P.	53
la force ionique sur l'extinction de la fluorescence de		TAPE G. Le spectre β de l'iode	78
solutions aqueuses	95	TAPPI G. Voir Lovera G C. P.	47
STRUNZ H. Voir GÜNTHER P C. P.	79	TARASENKOV D. N. et Paulsen I. A. L'intersection des	
STUBBLEFIELD E. M. Voir WALDMAN B C. P.	50	lignes de jonction dans les diagrammes de systèmes à 3 composantes	104
STUCKLEN H. Voir CARR E. P.	117	TARASOV L. P. Ferromagnétisme de l'austénite. C. P.	125
STUECKELBERG E. C. G. Un nouveau modèle de l'électron à charge ponctuelle et d'autres particules élé-		TARBELL D. S. Voir KINCAID J. F	88
mentaires	6	TARDI P. Voir PERRIER C	88
STUECKELBERG E. C. G. Théorie des mésons et forces		TARTAR H. V. et CADLE R. D. Étude des sulfonates. VI.	
nucléaires C. P.	38	Effet de chlorure de sodium sur la solubilité des alkyl-	

sulfonates de sodium. Solubilité à 50° C des alkyl- sulfonates de calcium dans les solutions aqueuses des sels correspondants de sodium C. P.	112	THOMPSON H. W. Bandes de vibration-rotation de quel- ques molécules dans l'infrarouge photographique. C. P.	71
TARTAR H. V. Voir Huey C. S C. P.	104	THOMPSON H. W. La bande infrarouge à 7 525 Å de l'acide	/1
TATE A. E. L. Voir HAUGHTON J. L C. P.	28	formique. C. P.	71
TATE J. T. Voir HAGSTRUM H. D C. P. TATIBANA M. Voir Koga L	101 11	Thomson C. Moments dipolaires et structure moléculaire des méthyl- et éthylcarbonates C. P.	66
TAUB A. H. Équations spinotielles du mésoton et leur	11	Thomson G. P. Voir Gibbs D. F C. P.	44
solution en l'absence de champ	90	THOMSON G. P. Voir MICHIELS J. L C. P.	45
TAUROG A. Voir BLACET F. E C. P.	106	THORNTON R. L. VOIR LAWRENCE E. O C. P.	58
Tavasci B. Structure des matières céramiques poreuses. C. P.	12	THORNTON W. M. La rigidité électrique des gaz mesurée par la décharge luminescente	71
TAYLOR A. VOIR BLAYDEN H. E C. P. TAYLOR H. A. et BURTON M. Remarques sur le calcul	75	Tiercy G. La solution de l'équation de transfert d'énergie et la fonction B (τ) en astrophysique	132
de la longueur de la liaison du méthane C. P. TAYLOR H. A. et JAHN E. P. Décompositiou thermique	62	TIERCY G. Considérations sur les équations de l'équilibre radiatif et du transfert d'énergie	132
de l'azométhane. Décomposition thermique de l'azo- méthane en présence d'oxyde nitrique C. P.	85	TIGGELEN VAN. La décomposition radiochimique de l'hydrazine diluée dans beaucoup d'hydrogène. C. P.	4
TAYLOR G. I. Voir GREEN A. E	107	TINDAL C. H. Voir SHANKLAND R. S	75
Taylor D. S. Les propriétés magnétiques de la myoglo-		Tisza L. Sur la théorie des liquides quantiques. Appli-	405
bine et de la ferrimyoglobine et leur influence sur le problème de l'existence d'interactions magnétiques dans l'hémoglobine	7	cations à l'hélium liquide. I	105
TAYLOR H. S. et TURKEVICH J. Fondements de la ferme-	,	de la chaleur Tolansky S. Structure hyperfine dans le spectre d'étin-	121
ture catalytique en anneau des hydrocarbures à chaîne ouverte C. P.	97	celle de l'iode	101
TCHANG YONG-LI. Contributions à la théorie des effets		Tollert H. Recherches sur la viscosité des solutions aqueuses d'électrolytes forts. IV. Sur la mise en	
de latitude et d'asymétrie des rayons cosmiques. VI. Cônes des rayons cosmiques infiniment voisins de		évidence par viscosimétrie de molécules d'ordre supérieur en solution aqueuse. V. Emploi de la viscosité	
l'équateur.	41	des nitrates des terres cériques pour la détermination de la basicité	114
TCHANG YONG-LI. Contributions à la théorie des effets de latitude et d'asymétrie des rayons cosmiques. VII.		Tolstopiatiova A. A. Voir Bork A. C C. P.	97
Trajectoires voisines de l'équateur TEICHERT W. et KLEMM W. La structure de l'hydroxyde	41	Tomaghelli A. A. Constante d'équilibre et chaleur de réaction pour le système : acide acétique, éthanol,	
de potassium aux températures élevées C. P. TELLER E. Voir Gamow G	79 13 2	acétate d'éthyle et eau	11
TELLIA P. Voir PIERUCCI M	37	poudres sans fumée à la lumière de l'essai manométrique de Haid	93
Teltow J. Les spectres d'absorption des ions permanganate, chromate, vanadate et manganate dans les cristaux	77	Tonks L. Théorie des effets magnétiques dans le plasma d'un arc	38
Teltow J. Le spectre des raies d'absorption de l'ion bichromate à 200 K	78	TORIUMI T. et HARA R. Sur le point de transition du sulfate de calcium dans l'eau et dans l'eau de mer.	
TEMPERLEY H. N. V. Hystérésis paramagnétique	110	C. P.	17
TERMAN F. E., Buss R. R., Hewlett W. R. et Cahil F. C. Quelques applications de la contre-réaction, particulièrement en ce qui concerne les appareils de laboratoire.	56	TORIUMI T., KUWANARA T. et HARA R. Sur le sulfate de calcium de l'eau de mer. II. Solubilité de l'hémi- hydrate du sulfate de calcium dans l'eau de mer à différentes concentrations entre 65° et 150° C. C. P.	17
TERRETT L. E. Voir LINDSEY A. J C. P.	127	Towndrow R. P. Voir Partington J. R C. P.	101
THAES J. A. N. Mesures à l'aide de la lampe électro- mètre	93	Townes C. H. Effet isotopique anormal apparent dans quelques bandes associées aux bandes de Swan	10
THAXTON H. M. Voir Breit G C. P.	1	TOWNSEND A. A. Voir MARTIN L. H C. P.	54
THAXTON H. M. et Hoisington L. E. Le calcul du déphasage qui intervient dans la diffusion des protons		Townsend J. S. Ionisation par collision d'ions positifs. (Trans. Faraday Soc., 1939, 35, 870-874). Discussion	7
par les protons aux grandes énergies THEILE R. Voir KNOLL M	106 72	sur la décomposition thermique des hydrocarbures. C. P.	
THIBAUD J. Un nouvel aspect des transformations atomiques; la rupture nucléaire de l'uranium C. P.	43	(Trans. Faraday Soc., 1939, 35, 897-899). Discussion sur les réactions des radicaux hydrocarbonés C. P.	
THIBAUD J. et Moussa A. Sur la rupture du noyau d'uranium en atomes plus légers C. P.	46	Trapeznikowa O. N. et Miljutin G. A. Chaleur spécifique du méthane sous pression	
THILL R. D. Voir Good W. E C. P.	48	Travers M. W. Sur la pyrolyse des paraffines et des oléfines à 2 et 3 atomes de carbone C. P.	
THOMAS H. A. et APPLETON E. V. Théorie et pratique des oscillateurs à lampes	47	TRAVERS M. W. Voir GRAY T. J C. P.	
THOMAS B. Voir Faust C. L C. P.	25	TRAVERS M. W. et HAWKES J. A. Cinétique de la décom-	
THOMAS U. B. Voir CAMPBELL W. E C. P.	127	position thermique des méthylamines. II C. P. Travers M. W. Voir Silcocks C. G C. P.	
THOMAS J. M. VOIR DUZEE G. B. VAN C. P.	$\frac{29}{126}$	TREPTOW A. W. Voir Nix F. C	74
THOMAS J. M. Voir DUZEE G. R. VAN C. P. THOMAS A. W. et STEWART W. G. Sur la constitution	120	TRIBULATO G. Voir VAKE G.	
des hydrosols d'oxyde de titane	132	TRILLAT J. J. Démonstration optique de la diffraction des électrons	
pour quelques composés hydroxylés C. P.	9	Trinks J. La triboluminescence du sel gemme irradié par le radium C. P.	
THOMPSON H. W. Spectre infrarouge de la méthyl-	71	TRONSTAD L. Voir STOCKLAND K	

TRONSTAD L. et VEIMO R. Recherches préliminaires sur		UREY H. C. Voir COHEN K	39
l'action de l'eau sur les tubes de cuivre C. P.	127	UREY H. C. Voir ROBERTS I C. P. 99,	100
TROUSSOVA K. J. Voir EROFEEV B. V C. P. TRUMANN O. H. La variation de la gravité en un lieu	90	URMANCZY A. Voir Plank E. C. P. URRY W. D. Voir Evans R. D. C. P.	127 58
donné	83	URRY W. D. Voir EVANS R. D C. P. UTTERBACK C. L. et Wilson R. E. Éclairement sous-	30
TRUMP J. C. et Graaff R. J. van der. Un générateur électrostatique pour rayons X isolé par des gaz à		marin en unités photométriques	115
forte pression	11		
TSAI B. Voir SERVANT R	95	The state of the s	
Tsaï C. T. Méthodes abrégées pour le développement des déterminants rencontrés dans l'étude des circuits	0.0	Vacher H. C. Formation d'une texture fibreuse dans les tiges de cuivre travaillées à froid C. P.	125
TSEOU H. F. Densité électronique effective et compor-	66	VAFIADIS G. Recherches au moyen de l'effet électro- optique de Kerr du champ existant dans des plaques	59
tement chimique	. 6	d ² un condensateur à diélectrique liquide VAIDHIANATHAN V. I. Voir AFZAL M	51
TSIEN S. T. Sur les groupes de protons émis lors du bombardement de substances hydrogénées par les		VAIDHIANATHAN V. I. VOII AFZAD III	60
rayons α	1	VAIDYA B. K. Voir Asundi R. K	102
Tsien S. T. Les groupes de protons émis lors du bombardement des substances hydrogénées par les rayons α		VAKE G. et Tribulato G. Nouveau dispositif magnéto- métrique à compensation	111
du polonium C. P.	39	Valensi G. Voir Markowska M ^{me} D C. P.	14
TSIEN S. T. Voir Curie M^{me} I	50	VALENTINER S. et HABERSTROH A. Remarques sur un	
ionisé	79	travail d'Ageew et Ageewa : « Solutions solides d'indium et de plomb » C. P.	124
Tsien W. Z. Les spectres de potassium et de calcium plusieurs fois ionisés	79	VALLE G. et DASCOLA G. Sur le fonctionnement des	
Tsuchida R. L'extension de la théorie de la coordi-		compteurs à luminescence	30
nation. I. Configuration des composés simples des	c	VALLEY G. E. et Mc Creary R. L. Électrons de conver-	49
éléments typiques	6	sion interne de ⁸⁰ Br	47
des complexes métalliques. V. Les sels complexes des éléments transitoires	8	VALLEY G. E. et Mc Creary R. L. Les rayons γ de conversion interne de plusieurs éléments radioactifs.	
TSUZUKI Y. Interprétation du pouvoir rotatoire de		C. P.	55
séries homologues de l'acide tartrique. IX. Activité optique et structure chimique de l'acide tartrique	59	Vafiadis G. Recherches au moyen de l'effet électro- optique de Kerr du champ existant dans des plaques	
Twigg G. H. Le mécanisme des réactions d'échange		d'un condensateur à diélectrique liquide	59
catalytique entre le deutérium et les oléfines C. P.	98	VAIDHIANATHAN V. I. Voir Afzal M	51
Turkevich A. et Beach J. Y. Rotation interne dans le trichloroéthane-1.1.2	64	VAIDYA P. B. Voir PARANJPE G. R	60
TURKEVICH J. Voir TAYLOR H. S C. P.	97	VAIDYA B. K. Voir Asundi R. K.	102
TURNBULL D. et Phipps T. E. Preuves d'une déviation		Vake G. et Tribulato G. Nouveau dispositif magnéto- métrique à compensation	111
périodique autour de la droite de Schottky. II	25	VALENSI G. Voir Markowska M ^{me} D C. P.	14
Turner L. A. Voir Barshall H. H C. P.	55	VALENTINER S. et HABERSTROH A. Remarques sur un	
TUSKA C. D. La radio dans la navigation 24, TUTTE W. T. Voir PRICE W. C	74 103	travail d'Ageew et Ageewa : « Solutions solides d'indium et de plomb ₂ C. P.	124
TUTTE W. T. VOIL FRICE W. C. TUTTE W. T. VOIL FRICE W. C. TUTTE W. T. VOIL FRICE W. C.	103	VALLE G. et DASCOLA G. Sur le fonctionnement des	
TUTLE C. Méthodes et instruments pour la détermina-	20	compteurs à luminescence	30
tion des rapidités photographiques par la mesure	100	VALLEY G. E. Voir HILL J. E C. P.	49
des pentes relatives des caractéristiques C. P. Tuve M. A. Voir Heydenburg N. P C. P.	108 38	Valley G. E. et Mc Creary R. L. Électrons de conversion interne de 80Br	47
TYLER E. Note sur la méthode Carey-Foster de mesure	00	VALLEY G. E. et Mc CREARY R. L. Les rayons y de con-	
d'une inductance mutuelle à l'aide d'un condensateur.	112	version interne de plusieurs éléments radioactifs. C. P.	55
Tyler A. W. Les spectres de rayons β et γ de ⁶⁴ Cu et ¹⁵² Eu	55	VANSELOW W. Voir SHEPPARD S. E	109
		VARGUS J. A. jr. La distribution angulaire des particules	
		de rayons cosmiques diffusées par 1 cm de platine VARTANIAN A. T. Extinction de la fluorescence et décom-	43
UBBELOHDE A. R. Voir OLDHAM J. W. H C. P.	66	position photothermique de l'aniline C. P.	95
UBBELOHDE A. R. VOIR ROBERTSON J. M 81, UBBELOHDE A. R. et WOODWARD I. Effet isotopique dans	82	Vasicek A. Couches préparées artificiellement sur la	T.C
le phosphate monopotassique C. P.	60	surface de verre	76
UEHLING E. A. Voir HELLUND E. J.	51	tosphère aux latitudes élevées	14
Uffelmann F. L. Un compteur chronographe de	49	Vassy M ^{mo} A. et Vassy E. Recherches sur l'absorption	
précision à valve dure	49	atmosphérique. III	40 52
de réaction et d'équilibre à partir de données thermo- dynamiques	101	VAUGHAN W. C. Le moment dipolaire et la polarisation	
UMEDA K. A propos de la température de Debye		moléculaire du 1-4 dioxane	53
relative aux novaux atomiques traités comme un	9.5	VEGARD L. Gerbes d'hydrogène dans la région aurorale. VEIMO R. VOIT TRONSTAD L	131 127
fluide nucléaire	37	VELDKAMP J. Influence de l'air environnant sur la	121
de l'image latente photographique C. P.	108	période d'oscillation d'un aimant	4
Urbanski T. et Galas T. Sur la vitesse de détonation des mélanges d'explosifs solides avec des liquides		VENKATARAMAN K. S. Les coefficients adiabatiques piézo- optiques de l'eau et des alcools	120
non explosifs	9	VENKATARAMAN K. S. Voir RAMAN V	8

VENKATARAMIAH H. S. Voir Sibaiya L C. P.	72	Vosburgh W. C. et Dibeler V. H. Une pile voltaïque	100
VENKATESWARLU K. Polarisation des raies Raman	63	plomb-iode C. P. Vosburgh W. C., Derr P. F., Cooper G. R. et Bates	122
et structure moléculaire de SOCl ₂ , CH ₃ Cl, BCl ₃	104	R. G. Électrodes à iodure d'argent et à iodure mer-	440
VERDIER E. T. Recherches polarographiques avec la		C. P. Vosburgh W. C., Derr P. F., Cooper G. R. et Petten-	118
cathode à goutte de mercure. LXXVIII. Le dépôt électrolytique du manganèse des solutions de cyanure.		GILL B. Piles étalons saturées ayant de petits coeffi-	
X. Oxydation anodique du tartrate manganeux et son application analytique	119	de l'électrolyte de la pile Weston C. P.	121
VERDIER E. T. Voir AUDUBERT R. C. P.	9	Voskuyl R. J. Voir Greene C. H C. P.	5
Verger E. S. Voir Hopkins R. N C. P.	114	Vosskühler H. La constitution des alliages magnésium-	
VERHOEK F. H. et MARSHALL A. L. Tensions de vapeur		plomb riches en magnésium	124
et coefficients d'accommodation de quatre composés non volatils. La tension de vapeur du phosphate		VOYATZAKIS E. Sur l'effet photoélectrique et la photo- conductibilité des sulfures phosphorescents et des	
de tri-m-crésyl au-dessus de matières plastiques à base de chlorures de polyvinyle	111	fluorines	26
VERLEYSEN A. Fonction potentielle des dérivés halo-		VRKLJAN V. S. Étude des écarts à la loi de réciprocité de	34
génés des molécules d'éthane et d'éthylène C. P.	62	Krishnan pour une direction d'observation inclinée	60
VERNON A. A. et Nelson H. A. Préparation chimique	117		
de suspensions colloïdales dans des solvants non		WAGNER C. et HAUFFE K. Recherches sur l'état station-	
aqueux. I. HCO ₂ H et C ₆ H ₆ . II. Ester, dioxane et acétone	131	naire de catalyseurs dans des réactions hétérogènes (II).	16
VERNON W. H. J., AKEROYD E. I. et STROUD E. G.	0.0	Wagner J. Études sur l'effet Raman. Esters de l'acide	10
L'oxydation directe du zinc	29 23	carbaminique	73
Verwey E. J. W. La conductibilité électronique de la	20	Wagner J. Voir Bacher W	73 73
magnétite (O ₄ Fe ₃) et son point de transition aux		WAGSTAFF A. Voir Scott Blair G. W	67
basses températures	77 120	WAIT G. R. L'influence de noyaux de condensation sur la	~ ~
VERWEY E. J. W. et Niessen K. F. La double couche	120	teneur radioactive de l'atmosphère C. P. WAKATUKI T. VOIR KIKUCHI A C. P.	59 40
électrique à la surface de séparation de deux liquides.	71	WALDMAN B. Voir Collins G. B C. P.	49
VESTLING C. S. et Downing J. R. Etude infrarouge de la molécule de porphyrine C. P.	72	WALDMAN B., COLLINS G. B., STUBBLEFIELD E. M. et	
VETTER M. Voir Forester H C. P.	20	GOLDHABER M. Excitation nucléaire de l'indium par rayons X	50
VICARY D. K. et HINSHELWOOD C. N. Cinétique de la sulfonation du nitrobenzène par l'anhydride sulfu-		WALEN R. J. VOIR GOLDSTEIN L D. 57 et C. P.	43
rique C. P.	89	WALEN R. J. Voir Haïssinsky M C. P. 2, WALKE E., WILLIAMS E. J. et EVANS G. R. Capture	4
VINCENT W. B. Voir HOARD J. L C. P.	79	d'électrons K, isomérisme nucléaire et activités de	
VINCENT R. S. et Simons A. Le manomètre thermique, appareil nouveau pour l'enregistrement des faibles		longues périodes du titane et du scandium C. P. Walker I. K. et Robertson P. W. Cinétique de	51
pressions absolues	49	l'addition de brome aux composés oléfiniques. C. P.	87
VLECK J. H. van. Sur la théorie de la diffraction vers l'avant des neutrons par les milieux paramagnétiques.		WALL C. N. Voir GINRICH N. S D. 123 et C. P. WALL F. T. Voir BUSWELL A. M C. P.	82 70
C. P. VLÈS F. et GEX M. Sur les relations entre les effets de	41	WALL F. T. et CLAUSSEN W. F. Étude de l'absorption	70
massivité des sels et certaines caractéristiques ioniques		infrarouge de quelques glycols et éthoxyalcools. C. P.	70
et atomiques	117	WALL F. T. et CLAUSSEN W. F. Spectres d'absorption	70
VLOED A. VAN DE. Recherches de stoechiométrie. Etude de l'influence de la structure moléculaire sur la chaleur		infrarouges de quelques acides organiques, du dibenzoyl méthane et de molécules semblables C. P.	72
latente de fusion. Un nouvel état mésomorphe. C. P. Vogel R. Sur l'équilibre hétérogène dans les mélanges	83	Wallbaum J. Voir Vogel R C. P.	104
binaires à pression de vapeur maximum C. P.	104	WALSCH A. D. Voir PRICE W. C	103
Vogel R. et Ergang R. Le système fer-niobium. C. P.	104	Walter J. Voir Gorin E. C. P. Walton J. H. Voir Larsen E. C. C. P.	98
Vogel R. et Ergang R. Le système fer-tungsture de fer-titanure de fer C. P.	104	Wang P. Voir Roberts R. B C. P. 40,	44
Vogel R. et Reinbach R. Le système fer-chrome-	104	WANG P. Voir SALANT E. O C. P.	40
sulfate de chrome-sulfure de fer C. P. Vogel R. et Wallbaum J. Le système fer-titanure de	104	WANG J. S. L'évaluation des intégrales d'échange par la solution de l'équation de Poisson	66
nickel TiNi ₃ -titanure de fer Ti-Fe ₂ C. P.	104	WARD F. A. B. Un modèle mécanique pour illustrer le	
Vogel R. et Würstefeld A. Le système fer-soufre- vanadium limité aux composés SFe et SV C. P.	104	principe du cyclotron	47 57
Vogt E. Le magnétisme et l'étude des métaux C. P.	67	WARK E. E. et WARK I. W. Influence de la formation	
Vogt H. G. Voir Getting I. A	93	des micelles sur la flottation C. P. Warnecke R. Considérations générales sur les tubes	131
Vold R. P. Comportement au point de vue de la loi des phases de systèmes aqueux concentrés d'un électrolyte	4.00	penthodes pour émetteurs radioélectriques	55
colloïdal type: l'oléate de sodium	103 115	Warner J. C. Voir Winstrom L. O C. P.	14
Voorhis C. C. van. Voir Ladenburg R C. P.	42	WARREN R. E. Voir Plain G. J C. P. Wartenberg H. von. Formation d'une couche de	57
Voorhis S. N. van. Voir Kuerti G C. P.	50	séparation entre liquide chaud et paroi froide	68
Vos P. J. G. de. Le second maximum sur la courbe de transition de Rossi pour le cuivre	12	WASATJERMA J. A. Sur la structure de solutions solides. C. P.	123

WASHBURN E. R., BEGUIN A. E. et BECKFORD O. C. Le système ternaire: éthanol, toluène et eau à 25°. C. P.	20	WHITAKER M. D. et BEYER H. G. Étude expérimentale sur l'additivité de sections efficaces pour neutrons lents	41
WASHER F. E. Pouvoir de résonance et distorsion des lentilles de camera d'avions	9	WHITAKER M. D. et BEYER H. G. Transmission de neutrons lents par les cristaux C. P.	41
Wasserfall K. F. Etude des conditions magnétiques dans la région comprise entre Gjöahavn et le pôle magnétique pendant l'année 1904	16	WHITAKER M. D., BARTON C. A., BRIGHT W. C. et MURPHY E. J. La section efficace de l'uranium	43
WATAGHIN G. Limites de validité de la mécanique quantique	90	métallique pour neutrons lents C. P. White M. G. Voir Fox J. G C. P.	37
WATANABE S. Sur les écarts entre la structure réelle des noyaux légers et le modèle de Hartree C. P.	37	WHITE M. G., DELSASSO L. A., FOX J. G. et CREUTZ E. C. Radioactivités à courte vie moyenne induites dans le	
WATERMAN H. I. Voir HEERTJES P. M C. P.	69	fluor, le sodium et le magnésium par des protons de grande énergie	46
WATSON R. E. Voir BARTLETT J. H. C. P. WATSON J. H. Voir SMITH S. W. C. P.	38 28	WHITE F. W. G. La dispersion des échos électromagnétiques par l'ionosphère	44
WATSON W. W. Concentration du carbone lourd par diffusion thermique	60	WHITE F. W. G. et GEDDES M. La zone antarctique de fréquence aurorale maximum	127
WAY K. Le modèle de la goutte liquide et les moments nucléaires	38	WHITE F. W. G. et STRAKER T. W. La variation dirune de l'absorption des ondes électromagné-	
graphique et nouvelle équation théorique de la courbe caractéristique C. P.	108	tiques	44
Webb J. H. et Evans C. H. Écart de la loi de réciprocité en photographie pour les faibles intensités C. P.	109	rotation moléculaire dans les cristaux de certains composés non aromatiques	77
WEGERIF E. Voir KETELAAR J. A. A C. P. WEIBKE F. Voir BILTZ F C. P.	$\frac{79}{105}$	WHITE A. H., BIGGS B. S. et MORGAN S. O. Preuve diélectrique de la rotation moléculaire dans les cristaux de certains dérivés benzéniques C. P.	77
Weil G. L. et Barkas W. H. La radiation β de ⁷⁶ As. C. P.	54	WHITE E. P. et Robertson P. W. Cinétique des additions de chlore, de brome, d'iode, de bromure et de	11
WEIL R. et HOCART R. Sur la lautite SAsCu C. P.	81	chlorure aux composés oléfiniques C. P.	87
WEIMANN K. Voir SKRABAL A C. P.	88 105	WHITEHEAD H. Voir LEWIS J. R	130
Weinberg J. Voir Schiff L. I	106	Whitford A. E. Observation photoélectrique de la diffraction par le bord de la Lune	9
Weinberg B. P. Sur la prédiction et les corrélations mutuelles des cartes de répartition des éléments magnétiques et de leurs variations annuelles	16	Whitrow G. J. Relativité cinématique et l'échelle de temps géologique	1
Weisz P. Sur l'« effet vertical» des rayons cosmiques pour un compteur proportionnel C. P.	4	WICK G. C. Voir BERNARDINI G. WICK F. G. Effet de la température et de l'exposition	127
Weitz E. et Schmidt F. Polarisation et changement de couleur par adsorption sur des substances superfi- ciellement actives. II	70	aux rayons X sur la triboluminescence	61
WEITZ E. et Schmidt F. Sur l'apparition d'une colora- tion dans l'adsorption sur une substance superficiel-		C. P. Wicke E. Recherches expérimentales et théoriques sur la vitesse de sorption des gaz par des corps poreux.	31
lement activée. Analogie entre l'effet de l'adsorption et la formation de complexes	130	C. P. WIDDOWSON E. E. et GREGG S. J. Méthode d'absorption	131
Wells A. J. Voir Crawford B. L. jr C. P. Wells H. W. L'ionosphère à Huancayo, Pérou, en avril,	103	pour déterminer le parcours des atomes de recul. C. P. 52,	129
mai et juin 1939	130 15	WIDIGER A. H. et Brown W. G. Fractionnement des isotopes de l'hydrogène dans la distillation de l'éthanol.	
Wenzel H. T. Échelle internationale des températures et ses rapports avec quelques constantes physiques	82	C. P. 60, 88, Wieman J. Voir Delwaulle M. L C. P.	99
WERKER W. La structure cristalline de I ₆ SnRb ₂ et I ₆ SnCs ₂	80	Wiesner R. Détermination de la teneur en radium d'algues C. P.	
Wernicke R. Facteurs oligochimiques qui agissent sur	00	WILHELM J. O. Voir FINDLAY J. C	20
la préparation des sols d'or par la méthode de Zsigmondy	33	WILHELM J. O. Voir Johns H. E.	68
WERNICKE R. et MENDIVE J. L'influence du contact avec l'air ambiant sur les propriétés de l'eau utilisée pour		WILLIAMS R. C. Rapport sur la durée des miroirs aluminisés utilisés en Astronomie	
la préparation de sols d'or par la méthode de Žsig- mondy	132	WILLIAMS D. Fréquences d'oscillation des nitrites.	
Wesselink A. J. Sur la variation des étoiles et les oscillations de relaxation	84	C. P. WILLIAMS D. et DECHERO L. Les fréquences d'oscillation	
Westendorff E. Voir Katz H	27	des nitrates	
Westheimer F. H. L'effet électrostatique des substi- tuants sur les constantes de dissociation des acides		WILLIAMS J. D. Méthode pour la détermination des diamètres stellaires	;
organiques. IV. Acides aromatiques C. P. Weston J. C. Voir Bates L. F	22 95	WILLIAMS S. E. Absorption de la radiation de l'hydro- gène de Lyman par les gaz atmospheriques	
WETROFF G. Voir MOUREU H C. P. 6,		WILLIAMS W. E. et MIDDLETON A. Mesures des lon-	
WHEATCROFT E. L. F. Note sur l'effet Schottky WHEELER A. Voir BEECK O		gueurs d'onde dans le vide du spectre du fer au moyen du réseau à échelon et miroirs refléchissants	l
WHEELER J. A. Voir Bohr N		Williams E. J. Quelques observations sur les rayons cosmiques, obtenues à l'aide d'une chambre de Wilson	5
alliages Cu-Ni et Zn-Ni	94	opérées au hasard	42

WILLIAMS E. J. et ROBERTS G. E. Preuves de la trans-	0.77	Woodward I. Voir Ubbelohde A. R C. P.	60
formation des mésotons en électrons	97 51	WOODWARD I. Voir LANGE J. J. DE C. P.	81
WILLIAMS H. J. et BOZORTH R. M. Anisotropie magné-		WOOLDRIDGE D. E. Théorie de l'émission secondaire	32
tique du nickel à 20° K	73	Wooldridge D. E. L'émission secondaire du nickel	
WILLIAMS V., HERMAN H. C. et HOFSTADTER R. Le	110	et du cobalt vaporisés	75
spectre d'absorption infrarouge de la vapeur de phénol	71	WOOTEN L. A. VOIR CLARKE B. L C. P. WORDEN M. E. VOIR MC BAIN J. W	120 130
WILSON E. B. Voir CRAWFORD B. L. jr C. P.	103	Worner H. W. Voir Greenwood J. N C. P.	125
WILSON T. C. Les effets de haute pression sur les		WRIGHT R. W. Voir Hole W. L	26
transformations d'ordre-désordre dans les alliages	3	WULF O. R. et Meloin E. H. Spectres de bandes dans l'azote à pression atmosphérique. Une source de	
WILSON R. E. Voir UTTERBACK C. L	115	spectres de bande	10
rayons cosmiques dans l'or	43	WÜRSTEFIELD A. VOIR VOGEL R C. P. WYNNE-JONES W. F. K. VOIR EVERETT D. H C. P.	104
WILSON J. G. Voir LOVELL A. C. B	128	Wyse A. B. Origine de l'émission $\lambda 4.932$ dans les	100
WILSON A. H. et BOOTH F. Grandes gerbes cosmiques	100	spectres des Novæ	132
et mésons WILSON W. K. Voir MASON C. M C. P.	128 67		
WLSON J. N. et DICKINSON R. G. Réactions d'échanges	01		
thermique et photochimique du brome C. P.	99	Yamaguchi S. Voir Iitaka I	98
Winand L. Étude calorimétrique du rayonnement du dépôt actif du thorium C. P.	2	YAMOLD G. D. Une analogie mécanique du mouvement des électrons dans les gaz	11
WINAND M. L. Voir COTELLE S C. P.	3	YASAKI T. Voir NISHINA Y C. P.	45
WINCH R. P. Voir FARNSWORTH H. E C. P.	78	YATES E. L. La séparation d'isotopes pour les recherches de transmutations nucléaires	
WINCKEL F. Dispositif indicateur pour la mesure des		YEARIAN H. J. Voir HENDERSON W. J.	75
courts intervalles de temps, par le procédé du rayon lumineux explorateur	23	YERMOLENKO N. et LEVINA S. L'adsorption des acides	
WINGAARDH K. A. et PARKE L. L'oscillographe catho-		organiques dans des mélanges simples et mixtes. C. P.	31
dique	98	Yoshimoto S. Voir Asada T C. P.	60
WINSTROM L. O. et WARNER J. C. Effet de sel et effet de milieu pour la réaction entre la chlorhydrine d'éthy-		YOST D. M. Voir BEESON C. M C. P.	19
lène et l'ion hydroxyle C. P.	14	Young H. A. Voir Latimer W. M	78
Wischin A. Décomposition thermique des cristaux de l'acide de baryum C. P.	90	YOUSEPHOVICH A. A. Voir ROUSSINOV L. I C. P. YUKAWA H. et SAKATA S. Masse et vie moyenne du	57
WITCHER C., HAGGSTROM E., O'CONOR J. S. et DUN-		méson	38
NING J. R. Un spectromètre de rayons β du type à lentille électronique	53	Yvon J. Equations de Dirac-Madelung	50
WITMER E. O. Régularités de moments magnétiques nucléaires	38		
WITT B. DE et SELTZ H. Étude thermodynamique du		ZABOR J. W. Voir MATHESON M. S	78
système antimoine-zinc. Les propriétés thermodyna-		ZACHARIAS J. R. Voir KELLOG J. M. B C. P. 39,	42
miques des alliages SbZn, Sb ₂ Zn ₃ et Sb ₃ Zn ₄ . C. P. 101,	102	ZACHARIAS J. R. Voir RABI I. I D. 111 et C. P. ZADKEVIC C. Voir DOLEJSEK V C. P.	39 69
WITT C. C. DE et BATCHELDER F. VON. Les composés chélatés comme agents de flottation. Les oxime parts de flottation de la composition della composition della composition della composition della composition della composition dela	29	ZAHL P. A., HASKINS C. P., GALLACHER D. M. et Buchwald C. E. Quelques propriétés électriques	
normales comme agents de flottation C. P. WITT T. W. DE. Voir MAGEE J. L C. P.	$\frac{32}{107}$	des dépôts en couches de stéarates de calcium. C. P.	129
WLADIMIRSKAYA M. A. Voir RABINERSON A. I. C. P.	94	ZAHORKA A. Voir SKRABAL A C. P.	88
Wohl Mile A. L'absorption dans l'ultraviolet des sels	69	ZAKRZEWSKI K. et PIEKARA A. Sur la théorie de la polarisation diélectrique dans les liquides	3
de diazonium		Zeise H. Un nouvel essai de calcul des températures de combustion, applicable au mélange de vapeur	
leurs chlorhydrates	69	d'alcool, de vapeur d'eau et d'acide chlorhydrique. Calcul de l'enthalpie, de l'entropie, de la capacité	
du groupe polaire ÖH dans les alcools C. P. WOLINSKI A. Voir Urbach F C. P.	63 108	calorifique et du potentiel thermodynamique de réduction des vapeurs d'éthanol	18
Wolkenstein M. W. et Syrkin J. K. L'effet Raman	100	ZENER C. Voir RANDALL R. H	67
des composés de la pyrone et la résonance électro- nique	73	ZIMIN A. et BACH N. Electrochimie des sols de platine. IV. La charge de la particule des sols platine-hydro-	120
WOLKOV N. F. Voir CHLOPIN G C. P.	45	gène	132
Wollan E. O. Voir Schein M	129	réaction du thiosulfate et de l'ion triiodure C. P.	19
WOLOSZYN M. Voir BEZSSONOFF N C. P.	118	ZINN W. H. Voir SEELY S C. P.	40
Woo P. Une régie simple pour évaluer les constantes atomiques	92	ZINN W. H. et SZILARD L. Émission de neutrons par l'uranium	45
Wood C. Voir Bor J	56	ZINN W. H., SEELY S. et COHEN V. W. Sections efficaces	41
Wood R. E. et Dickinson R. G. Équilibre et cinétique de l'isomérisation thermique du dichloroéthylène		de choc pour les neutrons de D-D C. P. ZINTL E. et CROATTO U. Réseaux de fluorine à empla-	41
catalysée par l'iode	100	cements d'anions vides C. P.	79
Wood S. E. Voir Scatchard G C. P.	104	ZISMAN W. A. Voir GORANSON R. W	129
Woon R W Luciole Spinthariscone	9	ZLOTOWSKI I. Voir LECOIN M	52

Zucker L. et Hammett L. P. Effet de la substitution sur le noyau et sur la chaîne latérale sur l'ioduration catalysée par l'ion oxonium des dérivés de l'acétophénone	89	 ZUMWALT L. R. et BADGER R. M. Les bandes harmoniques N-H du pyrrol à λ = 9 900 Å et la structure de la molécule de pyrrol. ZWARTSENBERG J. W. Voir KETELAAR J. A. A. C. P. 	11
ZUCKER L. et HAMMETT L. P. Cinétique de l'ioduration de l'acétophénone dans des solutions sulfurique et perchlorique	89	ZWERCHER R. A. Voir O'BRIEN S. J C. P. ZWETKOFF W. Sur la grandeur et la forme des essaims de molécules dans les liquides anisotropes. C. P.	8
de derives de l'acctophenone catalysee par les actues. C. P.	96	ZWICKY F. Types de Novæ	13



